

# Europäisches Patentamt **European Patent Office** Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 463 444 A1

12

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 91109440.7

(2) Anmeldetag: 08.06.91

(5) Int. Cl.5: C07D 498/04, C07D 513/04, A01N 43/76, A01N 43/78, A01N 43/80, //(C07D498/04, 261:00,207:00),(C07D498/04, 263:00,207:00),(C07D513/04, 275:00,207:00),(C07D513/04, 277:00,207:00)

3 Priorität: 23.06.90 DE 4020072 16.07.90 DE 4022566

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 02.01.92 Patentblatt 92/01

(B) Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL

(7) Anmelder: BASF Aktiengesellschaft Carl-Bosch-Strasse 38 W-6700 Ludwigshafen(DE)

Erfinder: Maywald, Volker, Dr. Berner Weg 24 W-6700 Ludwigshafen(DE) Erfinder: Ditrich, Klaus, Dr. Paray-le-Monial-Strasse 12 W-6702 Bad Duerkheim(DE)

Erfinder: Kuekenhoehner, Thomas, Dr.

Seidelstrasse 2

W-6710 Frankenthal(DE)

Erfinder: Hamprecht, Gerhard, Dr.

Rote-Turm-Strasse 28 W-6940 Weinheim(DE)

Erfinder: Freund, Wolfgang, Dr. Johann-Gottlieb-Fichte-Strasse 71

W-6730 Neustadt(DE)

Erfinder: Westphalen, Karl-Otto, Dr.

Mausbergweg 58 W-6720 Speyer(DE)

Erfinder: Gerber, Matthias, Dr.

Ritterstrasse 3

W-6704 Mutterstadt(DE) Erfinder: Walter, Helmut, Dr. **Gruenstadter Strasse 82** W-6719 Obrighelm 3(DE)

(54) Dicarbonsäurelmide.

Dicarbonsäureimide der Formein la, ib und lc

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X Sauerstoff oder Schwefel;

R¹ Wasserstoff; Halogen; Cyano; Alkyl; Cycloalkyl; Alkenyl; Alkinyl; Alkoxy; Alkenyloxy; Alkinyloxy; Alkylthio; Halogenalkoxy; Halogenalkylthio; Alkylsulfonyl; Halogenalkylsulfonyl; Phenyl; Phenylalkyl; Phenoxy oder Phenylthio, ein 5- bis 6-gliedriger gesättigter oder aromatischer heterocyclischer Rest, enthaltend ein oder zwei

Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff; wobei die genannten organischen Reste weiter substituiert sein können;

R² Wasserstoff; Hydroxyl; Alkoxy; Alkyl; Cycloalkyl; Alkenyl; Alkinyl; Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino; ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer gesättigter oder aromatischer Rest mit einem oder zwei Heteroatomen, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff; Phenyl; Naphthyl; wobei die genannten organischen Reste weiter substituiert sein können

sowie pflanzenverträgliche Salze der Dicarbonsäureimide I, ausgenommen 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R² für Phenyl steht, wenn R¹ Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet und diese Verbindungen enthaltende herbizide Mittel.

Die vorliegende Erfindung betrifft Dicarbonsäureimide der Formeln la, Ib oder Ic

5 
$$R^1$$
  $N-R^2$   $R^1$   $N-R^2$   $R^1$   $N-R^2$   $R^1$   $N-R^2$   $R^2$   $R^2$ 

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

Sauerstoff oder Schwefel;

R۱ 15

Wasserstoff; Halogen; Cyano;

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome und/oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylsulfonyl, C1-C4-Halogenalkylsulfonyl oder Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen; C2-C6-Alkenyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, C1-C3-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro; C2-C6-Alkinyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen oder C1-C3-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy; C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy; C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio; lkylthio;  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylsulfonyl;

Phenoxy oder Phenylthio, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano

ein 5- bis 6-gliedriger gesättigter oder aromatischer heterocyclischer Rest, enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, wobei der Ring ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Benzothiophen-3-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-6-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie oben genannt, insbesondere Methyl; Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy oder Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl, insbesondere Methoxycarbonyl;

Phenyl oder Phenyl-C1-C4-alkyl, wobei der Phenylkern jeweils unsubstituiert oder durch ein bis drei der folgenden Gruppen substituiert ist: C1-C6-Alkyl, C1-C6-Halogenalkyl, C1-C6-Alkoxy, C1-C6-Halogenalkoxy, C1-C6-Alkylthio, C1-66-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro und Cyano;

Wasserstoff; Hydroxyl; C1-C4-Alkoxy;

C1-C6-Alkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Cyano, C1-C4-Alkoxy-C1-C4-alkoxy, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Di-C1-C4-alkylamino, Halogen, C3-C8-Cycloalkyl oder Phenyl, wobei der Phenylring seinerseits ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro, C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio oder C1-C4-Halogenalkylthio;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, Halogen, Nitro oder Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C1-C4-Alkyl, C1-C4-Halogenalkyl, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-C4-Alkylthio, C1-C4-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano

oder Nitro;

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino;

ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer gesättigter oder aromatischer Rest mit einem oder zwei Heteroatomen, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, der ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-6-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro, Cyano, Formyl, Phenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkanoyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkanoyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl;

Naphthyl, das ein- bis dreimal durch C1-C4-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

sowie pflanzenverträgliche Salze der Dicarbonsäureimide, ausgenommen 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R<sup>2</sup> für Phenyl steht, wenn R<sup>1</sup> Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet.

Weiterhin betrifft die Erfindung Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen sowie herbizide Mittel, welche mindestens eine Verbindung Ia, Ib oder Ic enthalten, in der die Substituenten die vorstehend gegebene Bedeutung haben, einschließlich 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R² für Phenyl steht, wenn R¹ Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet.

Aus Arch. Pharm. 320, 1281-83 (1987) sind Isoxazoldicarbonsäureimide mit einer Ethoxycarbonylmethylsubstitution in 3-Stellung bekannt. Ferner ist in J. Chem. Soc. Perkin Trans 1, 2391-4 (1982) das 3-Methyl-isoxazol-4,5-dicarbonsäureimid beschrieben. Synthesis 1988, 449-52 lehrt 5-Amino-substituierte Isothiazoldicarbonsäureimide als Zwischenprodukte zur Herstellung von Farbstoffen.

Speziell substituierte Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide sind bekannt aus J. Het. Chem. 26 (1989) 885; Synthesis 1988, 449; J. Het. Chem. 25 (1988) 901; J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1, 1981, 2692). Dem zitierten Stand der Technik sind keine Hinweise auf herbizide Eigenschaften der Dicarbonsäureimide zu entnehmen.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, neue herbizid wirksame Verbindungen zur Verfügung zu stellen.

Demgemäß wurde gefunden, daß die eingangs definierten Dicarbonsäureimide la, lb und lc herbizide Eigenschaften besitzen.

Die erfindungsgemäßen Dicarbonsäureimide I sind auf verschiedenen Wegen herstellbar; man erhält sie beispielsweise nach den folgenden Verfahren:

Weg A

Durch Wasserentzug mit wasserabspaltenden Mitteln, beispielsweise Acetanhydrid, anorganischen Säurehalogeniden wie Thionylchlorid, Phosphor(III)- oder Phosphor(V)-halogeniden wie Phosphortrichlorid oder Phosphorpentachlorid, Phosgen, p-Toluolsulfonsäurechlorid oder Propan-phosphonsäureanhydrid, werden die Verbindungen IIa bis Ilf in die Dicarbonsäureimide der Formel I umgewandelt.

50

35

20

25

35

Die Reaktion wird zweckmäßigerweise so durchgeführt, daß man die Dicarbonsäuremonoamide in einem inerten organischen Lösungsmittel vorlegt und etwa molare Mengen eines wasserabspaltenden Mittels, gegebenenfalls ebenfalls gelöst in einem inerten Lösungsmittel, zutropft. Das Gemisch kann wie üblich aufgearbeitet werden, beispielsweise durch Hydrolyse mit Wasser und Absaugen oder Extraktion des Produktes mit einem organischen Lösungsmittel und Einengen des organischen Lösungsmittels.

Als Lösungsmittel für diese Umsetzungen verwendet man zweckmäßigerweise Halogenkohlenwasserstoffe, z. B. Tetrachlorethan, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol und 1, 2-Dichlorbenzol; Ether, z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxiethan, Diethylenglykoldiethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; dipolare aprotische Lösungsmittel, z. B. Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetra-hydro-2(1H)-pyrimidinon und 1,3-Dimethylimidazolin-2-on; Aromaten, z. B. Benzol, Toluol, Xylol, Pyridin und Chinolin; Ketone, z. B. Aceton, Methylethylketon oder entsprechende Gemische.

Die Dehydratisierung kann bei Temperaturen von -10°C bis zur Rückflußtemperatur des jeweiligen Lösungsmittels, vorzugsweise bei 0 bis 150°C, durchgeführt werden.

Die molaren Verhältnisse, in denen die benötigten Ausgangsverbindungen miteinander umgesetzt werden, betragen im allgemeinen 0,9:1 bis 5:1 für das Verhältnis von wasserabspaltendem Mittel zu Säureamid.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel(gemisch) liegt im allgemeinen bei 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2 mol/l.

Die Herstellung der Dicarbonsäuremonoamide IIa, die für dieses Verfahren als Ausgangsstoffe benötigt werden, ist in der DE-A-38 12 225 beschrieben.

Die Dicarbonsäuremonoamide IIc können wie in der DE-A 39 31 627 beschrieben erhalten werden. Ausgangsstoffe sind Isoxazol- und Isothiazol-3-carbonsäurehalogenide VII, die mit einem Amin VIII umgesetzt werden. Als Carbonsäurehalogenide VII sind die Chloride bevorzugt. Dabei geht man zweckmäßigerweise so vor, daß man das Carbonsäurehalogenid in einem inerten organischen Lösungsmittel wie Dichlormethan, oder einem Ether wie Diethylether oder Methyl-tert.butylether mit einem Amin VIII, ebenfalls gelöst in einem organischen Lösungsmittel, zur Reaktion bringt. Dabei setzt man das Amin VIII zweckmäßigerweise in 2- bis 5-fach molarer Menge, vorzugsweise 2- bis 3-fach molarer Menge, ein, um den entstehenden Halogenwasserstoff zu binden. Man kann auch in Gegenwart einer Hilfsbase wie z.B. einem tertiären Amin (Triethylamin) arbeiten. In diesem Fall genügen 1 bis 1,5 Moläquivalente Amin VIII. Die Reaktionstemperatur kann zwischen 0 und 50°C, vorzugsweise zwischen 0 und 20°C betragen. Die Reaktion ist im allgemeinen nach 1 bis 12 Stunden beendet. Das Gemisch kann wie üblich aufgearbeitet werden, beispielsweis durch Hydrolyse mit Wasser und Extraktion des Produktes IX mit einem organischen Lösungsmittel und Einengen des organischen Lösungsmittels.

Aus den Isoxazol- bzw. Isothiazolamiden IX erhält man die 3-Aminocarbonyl-isoxazol-4-carbonsäuren bzw. 3-Aminocarbonyl-isothiazol-4-carbonsäuren der Formel IIc, durch Umsetzung mit Alkyllithium wie n-Butyllithium, sec.-Butyllithium und Methyllithium, vorzugsweise unter Zugabe eines unter den Reaktionsbedingungen inerten Lösungsmittels, wie Diethylether oder Tetrahydrofuran. In der Regel wird diese Umsetzung unter einer Inertgasatmosphäre, z.B. Stickstoffatmosphäre, bei Temperaturen zwischen -70 und -80 °C

vorgenommen. Die Alkyllithiumverbindung wird bei diesem Verfahren im allgemeinen in 2- 3-fach molarer Menge bezogen auf eingesetztes Amid der Formel IX verwendet. Nach vollständiger Umsetzung wird das Gemisch mit Kohlendioxid behandelt, vorzugsweise in einem inerten Lösungsmittel wie Diethylether oder z.B. Tetrahydrofuran, wobei man die gewünschten Produkte der Formel IIc erhält.

Hal = Halogen wie Cl, Br

5

10

15

30

35

40

45

50

Die für dieses Verfahren als Ausgangsmaterial benötigten Isoxazol-und Isothiazol-3-carbonsäurehalogenide VII sind literaturbekannt oder können aus den entsprechenden Carbonsäuren auf übliche Art und Weise hergestellt werden.

Die für dieses Verfahren benötigten Carbonsäuren sind literaturbekannt (Beilstein, Hauptwerk sowie 1.-5. Ergänzungswerk, Band 27; R.W. Wiley, The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Five- and Six-Membered Compounds with Nitrogen and Oxygen, Interscience Publishers, New York, London (1962)) oder können nach allgemein literaturbekannten Methoden, z.B. durch Oxidation aus den entsprechenden Alkoholen oder Aldehyden oder durch Hydrolyse aus den entsprechenden Nitrilen hergestellt werden.

Die als Ausgangsmaterialien verwendeten Dicarbonsäuremonoamide Ile und Ilf können nach verschiedenen Verfahren erhalten werden:

a) durch Verseifung der entsprechenden Alkylester, z.B. Methyl- oder Ethylester gemäß den unter Reaktionsschritt A angegebenen Bedingungen.

Man erhält diese Alkylester dadurch, daß man einen Diester der Formel III in an sich bekannter Weise mit einem Äquivalent einer wäßrigen Base zum Monoester IVa bzw. IVb hydrolysiert und IVa und IVb danach getrennt oder im Gemisch zunächst in das Halogenid oder eine andere aktivierte Form der Carbonsäure überführt und diese Derivate anschließend mit einem Amin VIII amidiert.

$$\frac{B}{R^2NH_2} \qquad \frac{N}{R^1} \qquad \frac{N}{X} \qquad \frac{N}{N} \qquad \frac{N}{N$$

20 Die einzelnen Reaktionsschritte A und B dieser Synthesesequenz k\u00f6nnen wie folgt durchgef\u00fchrt werden:

## Reaktionsschritt A:

VIII

5

10

15

25

35

40

45

Die partielle Verseifung des Diesters III zum Monoester IVa und IVb wird üblicherweise bei Temperaturen von -20 bis 60°C, vorzugsweise -10 bis 30°C, in einem inerten, mit Wasser mischbaren organischen Lösungmittel in Gegenwart von 1,0 bis 1,2 mol-Äquivalenten einer Base durchgeführt.

Als Basen eignen sich insbesondere Hydroxyde von Alkalimetall-Kationen wie Natrium- oder Kaliumhydroxid. Die Base wird im allgemeinen als 5 bis 20 %ige wäßrige Lösung zugesetzt.

Bevorzugte Lösungsmittel für diese Umsetzung sind beispielsweise Dioxan oder der Esterkomponente in der Formel III entsprechende Alkohol.

Zur Aufarbeitung wird das Reaktionsgemisch üblicherweise angesäuert, wobei sich das gewünschte Produkt als Feststoff oder als Öl abscheidet. Die Isolierung erfolgt in üblicher Weise durch Filtration bzw. Extraktion.

Das Gemisch der beiden Isomeren IVa und IVb kann durch fraktionierte Kristallisation oder auf chromatographischem Wege getrennt werden, oder es kann ohne Trennung weiter umgesetzt werden.

#### Reaktionsschritt B:

Die Monoester IVa und IVb werden zunächst in an sich bekannter Weise in das Halogenid oder eine andere aktivierte Form der Carbonsäurefunktion überführt und diese Derivate anschließend mit einem Amin VIII amidiert.

Aktivierte Formen der Carbonsäure sind neben Halogeniden wie insbesondere den Chloriden und den Bromiden beispielsweise auch Imidazolide. Im allgemeinen werden die Halogenide bevorzugt.

Man erhält sie durch Umsetzung der Carbonsäuren IVa und IVb mit einem Halogenierungsmittel wie Thionylchlorid, Thionylbromid, Phosphoroxychlorid bzw. -bromid, Phosphortri- und pentachlorid bzw. -bromid, Phosgen sowie elementarem Chlor und Brom.

Das Halogenierungsmittel wird in 1 bis 5, vorzugsweise 1 bis 2 mol-Äquivalenten, eingesetzt.

Die Umsetzung verläuft bei Temperaturen von 0°C bis zum Siedepunkt des Halogenierungsmittels bzw. sofern man in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels arbeitet, auch dessen Siedepunkt, vorzugsweise 20 bis 120°C.

Als Lösungsmittel eignen sich beispielsweise Kohlenwasserstoffe und Halogenkohlenwasserstoffe wie Tetrachlorethan, Methylenchlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol, 1,2-Dichlorbenzol, Benzol, Toluol und Xylol.

Üblicherweise werden die aktivierten Carbonsäurederivate isoliert, beispielsweise durch Abdestillieren des Halogenierungsmittels und sofern vorhanden des Lösungsmittels und erst anschließend mit den Aminen umgesetzt.

In diesem Fall wird die Amidierung bei Temperaturen -20 bis 100°C, vorzugsweise -10 bis 20°C in

einem inerten aprotisch polaren organischen Lösungsmittel durchgeführt.

Für diese Umsetzung eignen sich insbesondere Halogenkohlenwasserstoffe wie Dichlormethan und Ether wie Diethylether und tert.-Butylmethylether als Lösungsmittel.

Da bei der Amidierung von Säurehalogeniden Halogenwasserstoff gebildet wird, empfiehlt es sich, das Amin VIII in 2 bis 5 mol-Äquivalenten Überschuß, vorzugsweise 2 bis 3 mol-Äquivalenten zuzusetzen. Sofern das Amin in etwa äquimolaren Mengen (1 bis 1,2 mol-Äquivalenten) eingesetzt wird, sollte zum Binden des Halogenwasserstoffs eine Base, insbesondere ein tertiäres Amin wie Triethylamin oder Pyridin zugegeben werden.

Sofern man von einem Gemisch der Monoester IVa und IVb ausgeht, erhält man bei der Umsetzung ein Gemisch aus den isomeren Carbonsäureamiden. Dieses Gemisch kann auf herkömmliche Weise, beispielsweise durch fraktionierte Kristallisation oder Chromatographie in die Einzelkomponenten aufgetrennt werden.

Die für diese Synthesesequenz benötigten Edukte III sind bekannt (Bull. Soc. Chim. Fr. 1974, 2079) oder nach bekannten Methoden (Bull. Soc. Chim. Fr. 1969, 1762; J. Chem. Soc., 1953, 93) zugänglich.

b) Verfahren zur Herstellung von Thiazolcarbonsäureimiden Ile und Ilf.

Man erhält diese Thiazolcarbonsäureamide lle und IIf besonders vorteilhaft, indem man ein Dicarbonsäureanhydrid der Formel V in an sich bekannter Weise mit einem Amin der Formel VIII zu den Isomeren IIe und IIf umsetzt und anschließend das Gemisch in die Isomeren auftrennt.

$$\begin{array}{c} & & & \\ & &$$

Die Umsetzung wird üblicherweise bei Temperaturen von -10 bis 150°C, vorzugsweise 20 bis 120°C in einem inerten aprotisch polaren organischen Lösungsmittel durchgeführt.

Insbesondere kommen als Lösungsmittel Halogenkohlenwasserstoffe, z. B. Tetrachlorethan, Methylen-chlorid, Chloroform, Dichlorethan, Chlorbenzol und 1,2-Dichlorbenzol; Ether z. B. Diethylether, Methyl-tert-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan; dipolare aprotische Lösungsmittel, z. B. Acetonitril, Dimethylformamid, Dimethylacetamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon, 1,3-Dimethyltetrahydro-2(1H)-pyrimidinon und 1,3-Dimethylimidazolidin-2-on; Aromaten, z. B. Benzol, Toluol, Xylol, Pyridin und Chinolin; Ketone, z. B. Aceton, Methylethylketon oder entsprechende Gemische zur Anwendung.

Das Amin VIII wird im allgemeinen in äquimolaren Mengen oder im Überschuß, vorzugsweise in Mengen von 1,0 bis 5,0 mol-Äquivalenten, bezogen auf V eingesetzt.

Die für dieses Verfahren benötigten Dicarbonsäureanhydride sind bekannt oder können nach bekannten Methoden hergestellt werden (Bull. Soc. Chim. Fr. 1969, 1762; CS-A-195 369; CS-A-195 370).

c) Verfahren zur Herstellung der Verbindungen IIe und IIf in denen R¹ nicht Halogen oder Cyano bedeutet:

55

20

25

30

$$- \frac{1}{R^{1}} \times \frac{1}{X} \times \frac{1}{X}$$

10

15

5

Man erhält diese isomeren Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide, indem man eine entsprechende Carbonsäure gemäß den unter B geschilderten Bedingungen aktiviert und amidiert und die so erhaltenen Amide Vla und Vlb anschließend in an sich bekannter Weise in Gegenwart eines Carboxylierungsreagens umsetzt.

Der Reaktionsschritt A dieser Synthesesequenz wird im allgemeinen und im besonderen entsprechend den im Verfahren a) unter Punkt B beschriebenen Bedingungen durchgeführt.

#### Reaktionsschritt B:

45

Die Carboxylierung der Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamide VIa bzw. VIb erfolgt in der Regel bei Temperaturen von 0 bis -100°C vorzugsweise -50 bis -80°C in einem aprotisch polaren inerten organischen Lösungsmittel in Gegenwart einer Base unter Ausschluß von Feuchtigkeit.

Bevorzugtes Carboxylierungsreagens ist gasförmiges oder festes Kohlendioxid.

Geeignete Lösungsmittel sind insbesondere Ether, z. B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan.

Als Basen finden bevorzugt Organometallverbindungen wie Methyllithium, n-Butyllithium, s-Butyllithium, t-Butyllithium oder Phenyllithium Verwendung.

Die Umsetzung wird üblicherweise so durchgeführt, daß zunächst eine Lösung des Oxazol- bzw. Thiazolcarbonsäureamids VIa bzw. VIb mit bis zu 3 Mol-Äquivalenten der gelösten Base versetzt wird, wobei ein am Heterocyclus metalliertes Derivat entsteht, welches bei der anschließenden Zugabe des elektrophilen Carboxylierungsreagenzes zum gewünschten Produkt IIe bzw. IIf abreagiert.

Die für das vorstehende Verfahren benötigten Carbonsäuren sind literaturbekannt (Beilstein Band 27, 1.-5. Ergänzungswerke) oder sie können nach bekannten Methoden, beispielsweise durch Oxidation der entsprechenden Alkohole oder Aldehyde oder durch Hydrolyse der entsprechenden Nitrile hergestellt werden (J. V. Metzger in "The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 34, Part 1, Thiazol and its Derivatives", Arnold Weissberger and E. D. Ward, C. Taylor (Editor), John Wiley and Sons, S. 519 ff, I. J. Turchi in "The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Vol. 45, Oxazoles", Arnold Weissberger and E. D. Ward, C. Taylor (Editor), John Wiley and Sons).

d) Verbindungen der Formel Ilf können auch gewonnen werden, indem man entsprechende Dicarbonsäurester in an sich bekannter Weise mit Aminen umsetzt und die resultierenden Amide verseift:

$$R^{1} \xrightarrow{\text{NOR}^{3}} + \frac{\text{H}_{2}\text{NR}^{2}}{\text{VIII}} \xrightarrow{\text{R}^{1}} \frac{\text{OR}^{3}}{\text{NHR}^{2}} \xrightarrow{\text{Base}} \xrightarrow{\text{R}^{1}} \frac{\text{NOR}^{3}}{\text{NHR}^{2}}$$

$$(R^{3} = C_{1} - C_{6} - A1ky1)$$

Zweckmäßigerweise geht man dabei so vor, daß man den Diester in einem inerten organischen Lösungsmittel löst und mit einem Amin VIII umsetzt.

Als Lösungsmittel verwendet man für diese Umsetzungen Ether, z.B. Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydroforan und Dioxan; Aromaten, z. B. Benzol, Toluol, Xylol oder Mesitylen; Alkohole, z. B. Methanol, Ethanol, iso-Propanol und tert.-Butanol oder entsprechende Gemische.

Die Umsetzung kann bei Temperaturen von -100°C bis zur Rückflußtemperatur des jeweiligen Lösungsmittels bzw. -gemisches, vorzugsweise bei -60°C bis 150°C, durchgeführt werden.

Das molare Verhältnis, in dem Diester und Amin eingesetzt werden, beträgt im allgemeinen 1:1 bis 1:2, vorzugsweise 1:1 bis 1:1,2.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittel beträgt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2,0 mol/l.

Besonders bevorzugt arbeitet man in Alkoholen wie Ethanol in Gegenwart von einem Äquivalent Amin bei 50 bis 100°C. Die für die Umsetzung benötigten Diester sind literaturbekannt oder können in Anlehnung an beschriebene Methoden hergestellt werden (Bull. Soc. Chim. Fr., 1969, 1762; J. Chem. Soc., 1953, 93).

Neben den vorstehend geschilderten Verfahren a-d zur Herstellung der Ausgangsverbindungen Ile und Ilf gibt es weitere Synthesemöglichkeiten, die den folgenden Literaturstellen zu entnehmen sind: Beilstein, Hauptwerk sowie 1.-5. Ergänzungswerk, Band 27; R. W. Wiley, The Chemistry of Heterocyclic Compounds, Five- and Six-Membered Compounds with Nitrogen and Oxygen, Interscience Pubishers, New York, London (1962); Heterocyclic Chemistry, Vol. 6, Five-membered Rings with Two or More Oxygen, Sulfur or Nitrogen Atoms, Pergamon Press, 1984; J. March, Advanced Organic Chemistry, Third edition, John Wiley and Sons, 1985; Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, 4. Auflage, Thieme Verlag, Bände IV, VI, VII, VIII, X; DE-A 39 32 052.

#### o Weg B

5

10

25

Ein weiteres Verfahren zur Synthese von Verbindungen der Formel la besteht in der Umsetzung von Hydroxamsäurechloriden X mit Halogenmaleinsäureimiden XI. Dabei geht man zweckmäßigerweise so vor, daß man das Halogenmaleinsäureimid XI in einem inerten organischen Lösungsmittel vorlegt, etwa molare Mengen des Hydroxamsäurechlorids X zugibt und anschließend eine etwa doppelt molare Menge einer Base zutropft. Das Gemisch kann wie üblich aufgearbeitet werden, z.B. durch Hydrolyse mit Wasser und Absaugen oder Extraktion des Produktes mit einem organischen Lösungsmittel und Einengen des organischen Lösungsmittels.

50

Als Lösungsmittel für diese Umsetzungen verwendet man zweckmäßigerweise Halogenkohlenwasserstoffe wie Dichlorethan, Chlorbenzol, 1,2-Dichlorbenzol, Tetrachlorethan, Dichlormethan und Chloroform; Ether wie Diethylether, Methyl-tert.-butylether, Dimethoxyethan, Diethylenglykoldimethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan oder Aromaten wie Benzol, Toluol und Xylol oder Gemische dieser Lösungsmittel.

Die Umsetzungen können bei Temperaturen von -10°C bis 50°C, vorzugsweise bei 0 bis 30°C, durchgeführt werden.

Als Basen kommen vorzugsweise Stickstoffbasen wie 2-, 3-, 4-Picolin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Dimethylcyclohexylamin, Triethylamin (TEA), Pyridin und 1,8-Diazabicyclo(5.4.0)undec-7-en (DBU) in Betracht.

Die Reaktionspartner werden insbesondere im Molverhältnis 1:1 eingesetzt, die Stickstoffbase wird in der doppelt bis dreifach molaren Menge zugesetzt.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittelgemisch beträgt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2 mol/l.

#### Weg C:

5

10

20

25

30

45

50

Ein weiteres Verfahren zur Synthese der Verbindungen la besteht in der Oxidation von Isoxazolindicarbonsäureimiden XIII, die z.B. hergestellt werden durch Umsetzung von Hydroxamsäurechloriden X mit Maleinimiden XIII. Dabei geht man zweckmäßigerweise so vor, daß man das Maleinimid XIII in einem inerten organischen Lösungsmittel vorlegt, etwa molare Mengen des Hydroxamsäurechlorids X zugibt und anschließend eine etwa molare Menge einer Base zutropft. Das Gemisch kann wie üblich aufgearbeitet werden, z.B. durch Hydrolyse mit Wasser und Absaugen oder Extraktion des Produktes mit einem organischen Lösungsmittel.

Als Lösungsmittel für diese Umsetzungen verwendet man zweckmäßigerweise Halogenkohlenwasserstoffe wie Tetrachlorethan, Dichlormethan, Dichlorethan, Chlorbenzol, 1,2-Dichlorbenzol und Chloroform oder Aromaten wie Benzol, Toluol und Xylol oder Gemische dieser Lösungsmittel.

Die Umsetzungen können bei Temperaturen von -10 bis 50°C, vorzugsweise bei 0°C bis 30°C, durchgeführt werden.

Als Basen kommen Stickstoffbasen wie 2-, 3-, 4-Picolin, N,N-Dimethylanilin, N,N-Dimethylcyclohexylamin, Triethylamin (TEA), Pyridin oder 1,8-Diazabicyclo(5.4.0)undec-7-en (DBU) in Betracht.

Die Reaktionspartner werden insbesondere in Molverhältnissen von 1 bis 1,1:1 (Maleinimid:Hydroxamsäurechlorid) eingesetzt, die Stickstoffbase wird in der einfach bis doppelt molaren Menge zugesetzt.

Die Konzentration der Edukte im Lösungsmittelgemisch beträgt im allgemeinen 0,1 bis 5 mol/l, bevorzugt 0,2 bis 2 mol/l.

Die Isoxazoldicarbonsäureimide la sind durch Dehydrierung der Isoxazolinimide XII zugänglich. Dabei geht man zweckmäßigerweise so vor, daß man das Isoxazolinimid XII in einem inerten organischen

Lösungsmittel vorlegt und mit etwa molaren Mengen Oxidationsmittel versetzt.

Als Lösungsmittel für die Dehydrierung kommen insbesondere aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol oder Xylol in Betracht.

Als Oxidationsmittel verwendet man bevorzugt Natriumhypochlorit, Nitrobenzol oder Chinone wie 2,3,5,6-Tetrachlor-p-benzochinon oder 5,6-Dichlor-2,3-dicyano-p-benzochinon (DDQ).

Die Umsetzungen können bei Temperaturen von 50°C bis zur Siedetemperatur des verwendeten Lösungsmittels durchgeführt werden.

Die Reaktionspartner können im Molverhältnis 1:1 bis 1:10 (Isoxazolinimid:Oxidationsmittel) eingesetzt werden.

10 Im Hinblick auf die bestimmungsgemäße Verwendung der Verbindungen I kommen als Substituenten bevorzugt folgende Reste in Betracht:

Х

Sauerstoff oder Schwefel;

R١

Halogen wie Fluor, Chlor, Brom und lod, insbesondere Fluor und Chlor; Cyano;

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, wie Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, sek.-Butyl, iso-Butyl und tert.-Butyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl und 1-Ethyl-2-methylpropyl, insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl und iso-Propyl, welches ein bis fünf Halogenatome, insbesondere Fluorund/oder Chloratome oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann:

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl, insbesondere Cyclopropyl; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, 2-Methylethoxy, n-Butoxy, 1-Methyleropoxy, 2-Methylpropoxy und 1,1-Dimethylethoxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, 1-Methylethoxy und 1,1-Dimethylethoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy wie Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Chlordifluormethoxy, Dichlorfluormethoxy, 1-Fluorethoxy, 2-Fluorethoxy, 2,2-Difluorethoxy, 1,1,2,2-Tetrafluorethoxy, 2,2,2-Trifluorethoxy, 2-Chlor-1,1,2-trifluorethoxy und Pentafluorethoxy, insbesondere Trifluormethoxy und Pentafluorethoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio wie Methylthio, Ethylthio, Propylthio, 1-Methylethylthio, 1-Methylpropylthio, 2-Methylpropylthio und 1,1-Dimethylethylthio, insbesondere Methylthio, und Ethylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio wie Difluormethylthio, Trifluormethylthio, Chlordifluormethylthio, 1-Fluorethylthio, 2-Fluorethylthio, 2,2-Difluorethylthio, 2,2,2-Trifluorethylthio, 2-Chlor-2,2-difluorethylthio, 2,2-Dichlor-2-fluorethylthio, 2,2,2-Trichlorethylthio und Pentafluorethylthio, insbesondere Trifluormethylthionyl; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylsulfonyl, wie Methylsulfonyl und Ethylsulfonyl, insbesondere Methylsulfonyl; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylsulfonyl, wie Trifluormethylsulfonyl und Pentafluorethylsulfonyl, insbesondere Trifluormethylsulfonyl; Oder Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl wie Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cyclohexyl, Urclopentyl und Cyclopentyl und Cyclopentyl und Cyclohexyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl oder Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere

Chlor und Fluor; C2-C8-Alkenyl wie Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-1-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 1-Pentenyl, 2-Pentenyl, 3-Pentenyl, 4-Pentenyl, 1-Methyl-3-butenyl, 2-Methyl-1-butenyl, 3-Methyl-2-butenyl, 1-Methyl-2-butenyl, 2-Methyl-3-butenyl, 3-Methyl-3-butenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 1,1-Dimethyl-1-propenyl, 1,2-Dimethyl-2-propenyl, 1-Ethyl-1-propenyl, 1-Ethyl-1-propenyl, 1-Hexenyl, 2-Hexenyl, 3-Methyl-1-pentenyl, 3-Methyl-1-pentenyl, 3-Methyl-1-pentenyl, 4-Methyl-1-pentenyl, 1-Methyl-2-pentenyl, 2-Methyl-2-pentenyl, 3-Methyl-2-pentenyl, 1-Methyl-3-pentenyl, 2-Methyl-3-pentenyl, 2-Methyl-3-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 3-Methyl-3-pentenyl, 4-Methyl-3-pentenyl, 1-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4-pentenyl, 3-Methyl-4-pentenyl, 1,1-Dimethyl-3-butenyl, 1,2-Dimethyl-1-butenyl, 1,2-Dimethyl-3-butenyl, 1,3-Dimethyl-3-butenyl, 1,3

Dimethyl-1-butenyl, 2,3-Dimethyl-1-butenyl, 2,3-Dimethyl-2-butenyl, 2,3-Dimethyl-1-butenyl, 1-Ethyl-1-butenyl, 1-Ethyl-2-butenyl, 1-Ethyl-3-butenyl, 2-Ethyl-1-butenyl, 2-Ethyl-3-butenyl, 1,1,2-Trimethyl-2,2-propenyl, 1-Ethyl-1-methyl-2-propenyl, 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl und 1-Ethyl-2-methyl-2-propenyl, insbesondere 2-Propenyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy, und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorste-

hend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Eliuor und Chlor. Gvang oder Nitro:

Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro; C2-C6-Alkinyl wie Ethinyl, 1-Propinyl, 2-Propinyl, 1-Butinyl, 2-Butinyl, 3-Butinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 1-Pentinyl, 2-Pentinyl, 3-Pentinyl, 4-Pentinyl, 1-Methyl-3-butinyl, 2-Methyl-3-butinyl, 1-Methyl-2-butinyl, 3-Methyl-1-butinyl, 1,1-Dimethyl-2-propinyl, 1-Ethyl2-propinyl, 1-Hexinyl, 2-Hexinyl, 3-Hexinyl, 4-Alkinyl, 4-Hexinyl, 1-Methyl-2-pentinyl, 1-Methyl-3-pentinyl, 1-Methyl-4-pentinyl, 2-Methyl-3-pentinyl, 2-Methyl-4-pentinyl, nyl, 3-Methyl-pentinyl, 3-Methyl-4-pentinyl, 4-Methyl-1-pentinyl, 4-Methyl-2-pentinyl, 1,1-Dimethyl-2-butinyl, 1,1-Dimethyl-3-butinyl, 1,2-Dimethyl-3-butinyl, 2,2-Dimethyl-4-butinyl, 3,3-Dimethyl-1-butinyl, 1-Ethyl-2-butinyl, 1-Ethyl-3-butinyl, 2-Ethyl-3-butinyl und 1-Ethyl-1-methyl-2-propinyl, insbesondere 2-Propinyl, welches einen bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen wie oben genannt, insbesondere lod; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy, und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy, Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor,

Cyano oder Nitro;  $C_2$ - $C_6$ -Alkenyloxy wie Vinyloxy, 2-Propenyloxy, 2-Methyl-2-propenyloxy, (E)-2-Butenyloxy, (Z)-2-Butenyloxy, 1,3-Dimethyl-2-butenyloxy, 2-Pentenyloxy, 2-Hexenyloxy, insbesondere 2-Propenyloxy und (E)-2-Butenyloxy

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyloxy wie 2-Propinyloxy, 2-Butinyloxy, 1-Ethyl-2-butinyloxy, 1-Methyl-2-propinyloxy, 2-Pentinyloxy, 2-Hexinyloxy, insbesondere 2-Propinyloxy;

C1-C4-Alkylthio wie obenstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio;

C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio wie obenstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio;

C1-C4-Alkylsulfonyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methylsulfonyl;

C1-C4-Halogenalkylsulfonyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethylsulfonyl;

Phenoxy oder Phenylthio, wobei diese Reste ein bis drei der folgenden Gruppen tragen können: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;

ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, wie 2-Tetrahydrofuranyl, 3-Tetrahydrofuranyl, 4-Tetrahydropyranyl, 2-Tetrahydropyranyl, 3-Furanyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Furanyl, 3-Tetrahydropyranyl, 3-Sulfolanyl, 2-Tetrahydropyranyl, 5-Isoxazolyl, 3-Isoxazolyl, 4-Isoxazolyl, 5-Isothiazolyl, 3-Isothiazolyl, 3-Isothiazolyl, 4-Oxazolyl, 2-Thiazolyl, 5-Oxazolyl, 5-Thiazolyl, 2-Imidazolyl, 4-Imidazolyl, 3-Pyrrolyl, 2-Pyrrolyl, 3-Pyrazolyl, 4-Pyrazolyl, 5-Pyrazolyl, 4-Pyridyl, 3-Pyridyl und 2-Pyridyl, wobei diese Ringe ein oder zwei der folgenden Reste tragen können: Alkyl wie oben genannt, insbesondere Methyl; Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy oder Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl, insbesondere Methoxycarbonyl;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie oben genannt, insbesondere Methyl; Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy oder Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl, insbesondere Methoxycarbonyl;

Phenyl oder Phenyl-C1-C4-alkyl, z.B. Benzyl oder Phenylethyl, wobei der Phenylrest jeweils eine bis drei

der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie oben genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und iso-Propyl; Halogenalkyl wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethyl und Chlordifluormethyl; Alkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie vorstehend genannt, insbesondere Trifluormethoxy, Pentafluorethoxy und Trichlormethoxy; Alkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie vorstehend genannt, insbesondere Difluormethylthio, Pentafluorethylthio und Trifluormethylthio; Halogen wie vorstehend genannt, insbesondere Fluor und Chlor, Cyano oder Nitro;

Wasserstoff; Hydroxy;

- C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy wie unter R¹ genannt; insbesondere Methoxy und Ethoxy;
  C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl und 1,1-Dimethylethyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylpropyl, welches eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Cyano, Alkoxy-alkoxy wie Methoxy-methoxy, Ethoxy-ethoxy insbesondere Methoxy-methoxy, Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy;
  Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Dialkylamino insbesondere Dimethylamino und Diethylamino; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Cycloalkyl wie bei R¹ genannt, insbesondere Cyclopropyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl; oder einmal Phenyl, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann:
  Halogen; Cyano; Nitro; Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; oder Halogenalkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio:
- C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und 1-Methylethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Nitro oder Cyano;
- C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl wie unter R¹ genannt, insbesondere 2-Propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl und 2-Butenyl, welches ein-bis dreimal durch Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor, und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Cyano oder Nitro;
  - C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl wie unter R¹ genannt, insbesondere 2-Propinyl, 1-Methyl-2-propinyl und 1,1-Dimethyl-2-propinyl, welches ein- bis dreimal durch Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl, Alkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Cyano oder Nitro;
  - C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Dialkylamino, insbesondere Dimethylamino und Diethylamino;
  - ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer Rest mit einem oder zwei Heteroatomen, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff wie unter R¹ genannt, der ein- bis dreimal durch Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und 1-Methylethyl; oder Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor substituiert sein kann;
  - ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Benzothiophen-3-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-6-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;
  - Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann: Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl, Ethyl und 1-Methylethyl; Halogenalkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethyl; Alkoxy

wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy; Halogenalkoxy wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethoxy; Alkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Methylthio und Ethylthio; Halogenalkylthio wie unter R¹ genannt, insbesondere Trifluormethylthio; Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Nitro, Cyano, Formyl; C¹-C⁴-Alkanoyl wie Acetyl, Propionyl, Butyryl, insbesondere Acetyl; Halogenalkanoyl wie Trifluoracetyl, Trichloracetyl, Pentafluorpropionyl, insbesondere Trifluoracetyl; oder Alkoxycarbonyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methoxycarbonyl;

Naphthyl, das ein- bis dreimal durch Alkyl wie unter R¹ genannt, insbesondere Methyl und Ethyl, oder Halogen wie unter R¹ genannt, insbesondere Fluor und Chlor substituiert sein kann.

Beispiele für herbizid wirksame Verbindungen der Formel la und lb sind nachstehend im einzelnen aufgeführt:

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

15

40

45

50

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl nyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl;

$$R^1$$
 oder  $R^1$   $N$   $N$   $N$   $N$ 

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Propyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl

nyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 4-Pyridyl;

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, nyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 4-Pvridvl:

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, nyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, nyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 4-Pyridyl;

55

5

10

30

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

5

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2.2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, nyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl;

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl.

Beispiele für herbizid wirksame Verbindungen der Formel lc sind nachstehend im einzelnen aufgeführt:

50

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

5

20

30

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Cyano, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, 3-Methylphenyl henyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl;

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Cyano, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyi, 2-Phenylethenyi, 1-Butenyi, 2-Butenyi, 3-Butenyi, 1-Methyi-1-propenyi, 1-Methyi-2-propenyi, 2-Methyi-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluormethoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, henyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl;

oder

oder

R1 S N CF

wobei R1 jeweils die folgende Bedeutung hat:

Wasserstoff, Fluor, Chlor, Cyano, Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, Chlormethyl, Dichlormethyl, Trichlormethyl, Chlordifluormethyl, Trifluormethyl, Pentafluorethyl, Difluormethyl, 1-Chlorethyl, 2-Chlorethyl, 1-Methyl-1-chlorethyl, 1-Methyl-2-chlorethyl, Methoxymethyl, 1-Methylmethoxymethyl, 1-Methyl-2-methoxyethyl, 1-Methylethoxymethyl, Ethoxymethyl, Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl, 1-Methylethenyl, 1-Ethylethenyl, 2-Phenylethenyl, 1-Butenyl, 2-Butenyl, 3-Butenyl, 1-Methyl-1-propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 2-Methyl-2-propenyl, 2-Propinyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, 1-Methylethoxy, Butoxy, 1-Methylpropoxy, 1,1-Dimethylethoxy, Methylthio, Ethylthio, Chlordifluormethoxy, Trifluor-methoxy, Trichlormethylthio, Phenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, henyl, 4-Methylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, Phenoxy, Phenylthio, 2-Chlorphenoxy, 3-Chlorphenoxy, 4-Chlorphenoxy, 2,4-Dichlorphenoxy, Benzyl, 2-Chlorbenzyl, 3-Chlorbenzyl, 4-Chlorbenzyl, 2-Fluorbenzyl, 3-Fluorbenzyl, 4-Fluorbenzyl, 2-Thienyl, 3-Thienyl, 2-Pyridyl, 3-Pyridyl, 4-Pyridyl;

35

10

15

40

45

50

wobei R2 jeweils die folgende Bedeutung hat: Methyl, Ethyl, Propyl, 1-Methylethyl, Butyl, 1-Methylpropyl, 2-Methylpropyl, 1,1-Dimethylethyl, Pentyl, 1-Methylbutyl, 2-Methylbutyl, 3-Methylbutyl, 1,1-Dimethylpropyl, 1,2-Dimethylpropyl, 2,2-Dimethylpropyl, 1-Ethylpropyl, Hexyl, 1-Methylpentyl, 2-Methylpentyl, 3-Methylpentyl, 4-Methylpentyl, 1,1-Dimethylbutyl, 1,2-Dimethylbutyl, 1,3-Dimethylbutyl, 2,2-Dimethylbutyl, 2,3-Dimethylbutyl, 3,3-Dimethylbutyl, 1-Ethylbutyl, 2-Ethylbutyl, 1,1,2-Trimethylpropyl, 1,2,2-Trimethylpropyl, 1-Ethyl-1-methylpropyl, 1-Ethyl-2-methylpropyl, cyclo-Propyl, cyclo-Butyl, cyclo-Pentyl, cyclo-Hexyl, cyclo-Heptyl, cyclo-Octyl, 1-Methyl-cyclo-Propyl, cyclo-Propyl-methyl, 1-(cyclo-Propyl)-ethyl, 1-Methylcyclohexyl, 1-Ethylcyclohexyl, Cyclohexylmethyl, 2-Propenyl, 1-Methyl-2-propenyl, 1,1-Dimethyl-2-propenyl, 2-Propinyl, 1-Methyl-2-propinyl, 1,1-Dimethylpropinyl, Phenylmethyl, 1-Methylphenylmethyl, 1,1-Dimethylphenylmethyl, 2-Phenylethyl, 2-Methylthioethyl, 1-Methyl-2-methylthioethyl, 1,1-Dimethyl-2-methylthioethyl, 3-Methylthiopropyl, 2-Fluorethyl, 2-Fluor-1-methylethyl, 1,1-Dimethyl-2-fluorethyl, 2-Chlor-1-methylethyl, 2-Chlor-1-methylethyl, 2-Chlor-1,1-Dimethylethyl, 2-Methoxyethyl, 2-Methoxy-1-methylethyl, 1,1-Dimethyl-2-methoxyethyl, 3-Methoxypropyl, 2-Cyanoethyl, 2-Cyano-1methylethyl, 2-Cyano-1,1-dimethylethyl, Dimethylamino, Diethylamino, Morpholino, Piperidino, Phenyl, 2-Methylphenyl, 3-Methylphenyl, 4-Methylphenyl, 2-Ethylphenyl, 3-Ethylphenyl, 4-Ethylphenyl, 2,3-Dimethylphenyl, henyl, 2,4-Dimethylphenyl, 2,5-Dimethylphenyl, 2,6-Dimethylphenyl, 3,4-Dimethylphenyl, 3,5-Dimethylphenyl, nyl, 2,3,4-Trimethylphenyl, 2,3,5-Trimethylphenyl, 2,4,5-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 3,4,5-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 2,4,5-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 2,4,5-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylphenyl, 2,4,6-Trimethylph thylphenyl, 2-Trifluormethylphenyl, 3-Trifluormethylphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 2-Fluorphenyl, 3-Fluorphenyl, henyl, 4-Fluorphenyl, 2-Chlorphenyl, 3-Chlorphenyl, 4-Chlorphenyl, 2,3-Difluorphenyl, 2,4-Difluorphenyl, 2,5-Difluorphenyl, 2,6-Difluorphenyl, 2,3-Dichlorphenyl, 2,4-Dichlorphenyl, 2,5-Dichlorphenyl, 2,6-Dichlorphenyl,

2,3,4-Trichlorphenyl, 2,3,5-Trichlorphenyl, 2,4,6-Trichlorphenyl, 3,4,5-Trichlorphenyl, 2-Cyanophenyl, 3-Cy-

anophenyl, 4-Cyanophenyl, 2-Methoxyphenyl, 3-Methoxyphenyl, 4-Methoxyphenyl, 2,3-Dimethoxyphenyl, 2,4-Dimethoxyphenyl, 2,5-Dimethoxyphenyl, 3,4-Dimethoxyphenyl, 3,5-Dimethoxyphenyl, 3,5-Dimethoxyphenyl, 3-Trifluormethoxyphenyl, 3-Trifluormethoxyphenyl, 4-Trifluormethoxyphenyl, 2-Nitrophenyl, 3-Nitrophenyl, 4-Nitrophenyl, 2,3-Dinitrophenyl, 2,4-Dinitrophenyl, 2,5-Dinitrophenyl, 2,6-Dinitrophenyl, 3,4-Dinitrophenyl, 3,5-Dinitrophenyl, 1-Naphthyl, 2-Naphthyl, 3-Tetrahydrofuryl, 4-Tetrahydropyranyl, 2-Thiazolyl.

Die vorstehend genannten Restedefinitionen für R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> können darüberhinaus in den Oxazol- bzw. Thiazol-4,5-dicarbonsäureimiden zu anderen als den aufgeführten Kombinationen miteinander kombiniert werden.

Als Salze der Verbindungen der Formeln la, Ib und Ic kommen landwirtschaftlich brauchbare Salze, beispielsweise Alkalimetallsalze, wie das Kalium- oder Natriumsalz, Erdalkalimetallsalze, wie das Calcium-, Magnesium- oder Bariumsalz, Mangan-, Kupfer-, Zink- oder Eisensalze sowie Ammonium, Phosphonium-, Sulfonium- oder Sulfoxoniumsalze, beispielsweise Ammoniumsalze, Tetraalkylammoniumsalze, Benzyltrialkylammoniumsalze, Trialkylsulfoniumsalze oder Trialkylsulfoxoniumsalze in Betracht.

10

15

35

55

Die erfindungsgemäßen herbiziden Verbindungen bzw. die sie enthaltenden Mittel können beispielsweise in Form von direkt versprühbaren Lösungen, Pulvern, Suspensionen, auch hochprozentigen wäßrigen, öligen oder sonstigen Suspensionen oder Dispersionen, Emulsionen, Öldispersionen, Pasten, Stäubemitteln, Streumitteln oder Granulaten durch Versprühen, Vernebeln, Verstäuben, Verstreuen oder Gießen angewendet werden. Die Anwendungformen richten sich nach den Verwendungszwecken; sie sollten in jedem Fall möglichst die feinste Verteilung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gewährleisten.

Die Verbindungen eignen sich allgemein zur Herstellung von direkt versprühbaren Lösungen, Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen. Als inerte Zusatzstoffe kommen Mineralölfraktionen von mittlerem bis hohem Siedepunkt, wie Kerosin oder Dieselöl, ferner Kohlenteeröle sowie Öle pflanzlichen oder tierischen Ursprungs, aliphatische, cyclische und aromatische Kohlenwasserstoffe, z.B. Toluol, Xylol, Paraffin, Tetrahydronaphthalin, alkylierte Naphthaline oder deren Derivate, Methanol, Ethanol, Propanol, Butanol, Cyclohexanol, Cyclohexanon, Chlorbenzol, Isophoron oder stark polare Lösungsmittel wie N,N-Dimethylformamid, Dimethylsulfoxid, N-Methylpyrrolidon oder Wasser in Betracht.

Wäßrige Anwendungsformen können aus Emulsionskonzentraten, Dispersionen, Pasten, netzbaren Pulvern oder wasserdispergierbaren Granulaten durch Zusatz von Wasser bereitet werden. Zur Herstellung von Emulsionen, Pasten oder Öldispersionen können die Substrate als solche oder in einem Öl oder Lösungsmittel gelöst, mittels Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel in Wasser homogenisiert werden. Es können aber auch aus wirksamer Substanz, Netz-, Haft-, Dispergier- oder Emulgiermittel und eventuell Lösungsmittel oder Öl bestehende Konzentrate hergestellt werden, die zur Verdünnung mit Wasser geeignet sind.

Als oberflächenaktive Stoffe kommen die Alkali-, Erdalkali-, Ammoniumsalze von aromatischen Sulfonsäuren, z.B. Lignin-, Phenol-, Naphthalin- und Dibutylnaphthalinsulfonsäure, sowie von Fettsäuren, Alkylund Alkylarylsulfonaten, Alkyl-, Laurylether- und Fettalkoholsulfaten, sowie Salze sulfatierter Hexa-, Heptaund Octadecanolen, sowie von Fettalkoholglykolether, Kondensationsprodukte von sulfoniertem Naphthalin und seiner Derivate mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte des Naphthalins bzw. der Naphthalinsulfonsäuren mit Phenol und Formaldehyd, Polyoxyethylenoctylphenolether, ethoxyliertes Isooctyl-, Octyl- oder Nonylphenol, Alkylphenol-, Tributylphenylpolyglykolether, Alkylarylpolyetheralkohole, Isotridecylalkohol, Fettalkoholethylenoxid-Kondensate, ethoxyliertes Rizinusöl, Polyoxyethylenalkylether oder Polyoxypropylen, Laurylalkoholpolyglykoletheracetat, Sorbitester, Lignin-Sulfitablaugen oder Methylcellulose in Betracht.

Pulver-, Streu- und Stäubemittel können durch Mischen oder gemeinsames Vermahlen der wirksamen Substanzen mit einem festen Trägerstoff hergestellt werden.

Granulate, z.B. Umhüllungs-, Imprägnierungs- und Homogengranulate können durch Bindung der Wirkstoffe an feste Trägerstoffe hergestellt werden. Feste Trägerstoffe sind Mineralerden wie Silicagel, Kieselsäuren, Silikate, Talkum, Kaolin, Kalkstein, Kalk, Kreide, Bolus, Löß, Ton, Dolomit, Diatomeenerde, Calcium- und Magnesiumsulfat, Magnesiumoxid, gemahlene Kunststoffe, Düngemittel, wie Ammoniumsulfat, Ammoniumphosphat, Ammoniumnitrat, Harnstoffe und pflanzliche Produkte, wie Getreidemehl, Baumrinden, Holz- und Nußschalenmehl, Cellulosepulver oder andere feste Trägerstoffe.

Die Formulierungen enthalten zwischen 0,1 und 95 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 Gew.-%, Wirkstoff. Die Wirkstoffe werden dabei in einer Reinheit von 90 % bis 100 %, vorzugsweise 95 % bis 100 % (nach NMR-Spektrum) eingesetzt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen I können beispielsweise wie folgt formuliert werden:

- Man vermischt 90 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1.001 mit 10 Gewichtsteilen N-Methyl-α-pyrrolidon und erhält eine Lösung, die zur Anwendung in Form kleinster Tropfen geeignet ist.
- II. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 4.003 werden in einer Mischung gelöst, die aus 80 Gewichtstei-

len Xylol, 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 8 bis 10 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ölsäure-N-monoethanolamid, 5 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure und 5 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Ausgießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0.02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

III. 20 Gewichtsteile der Verbindung Nr. 1.001 werden in einer Mischung gelöst, die aus 40 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 30 Gewichtsteilen Isobutanol, 20 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 7 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Isooctylphenol und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

IV. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 4.003 werden in einer Mischung gelöst, die aus 25 Gewichtsteilen Cyclohexanon, 65 Gewichtsteilen einer Mineralölfraktion vom Siedepunkt 210 bis 280 °C und 10 Gewichtsteilen des Anlagerungsproduktes von 40 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Ricinusöl besteht. Durch Eingießen und feines Verteilen der Lösung in 100 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine wäßrige Dispersion, die 0,02 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

V. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.001 werden mit 3 Gewichtsteilen des Natriumsalzes der Diisobutylnaphthalin-α-sulfonsäure, 17 Gewichtsteilen des Natriumsalzes einer Ligninsulfonsäure aus einer Sulfit-Ablauge und 60 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel gut vermischt und in einer Hammermühle vermahlen. Durch feines Verteilen der Mischung in 20 000 Gewichtsteilen Wasser erhält man eine Spritzbrühe, die 0,1 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

VI. 3 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 1.001 werden mit 97 Gewichtsteilen feinteiligem Kaolin vermischt. Man erhält auf diese Weise ein Stäubemittel, das 3 Gew.% des Wirkstoffs enthält.

VII. 30 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 4.003 werden mit einer Mischung aus 92 Gewichtsteilen pulverförmigem Kieselsäuregel und 8 Gewichtsteilen Paraffinöl, das auf die Oberfläche dieses Kieselsäuregels gesprüht wurde, innig vermischt. Man erhält auf diese Weise eine Aufbereitung des Wirkstoffs mit guter Haftfähigkeit.

VIII. 20 Gewichtsteile des Wirkstoffs Nr. 4.003 werden mit 2 Gewichtsteilen Calciumsalz der Dodecylbenzolsulfonsäure, 8 Gewichtsteilen Fettalkohol-polyglykolether, 2 Gewichtsteilen Natriumsalz eines Phenol-Harnstoff-Formaldehyd-Kondensates und 68 Gewichtsteilen eines paraffinischen Mineralöls innig vermischt. Man erhält eine stabile ölige Dispersion.

Die Applikation der herbiziden und wachstumsregulierenden Mittel bzw. der Wirkstoffe kann im Vorauflauf- oder im Nachauflaufverfahren erfolgen. Sind die Wirkstoffe für gewisse Kulturpflanzen weniger verträglich, so können Ausbringungstechniken angewandt werden, bei welchen die herbiziden Mittel mit Hilfe der Spritzgeräte so gespritzt werden, daß die Blätter der empfindlichen Kulturpflanzen nach Möglichkeit nicht getroffen werden, während die Wirkstoffe auf die Blätter darunter wachsender unerwünschter Pflanzen oder die unbedeckte Bodenfläche gelangen (post-directed, lay-by).

Die Aufwandmengen an Wirkstoff bei Anwendung als Herbizide betragen je nach Bekämpfungsziel, Jahreszeit, Zielpflanzen und Wachstumsstadium 0,001 bis 3, vorzugsweise 0,01 bis 2 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

In Anbetracht des erfaßbaren Wirkungsspektrums zur Unkrautbekämpfung, der Verträglichkeit für Kulturpflanzen oder der erwünschten Beeinflussung des Wachstums derselben sowie angesichts der Vielfalt der Applikationsmethoden können die erfindungsgemäßen Verbindungen in einer großen Zahl von Kulturpflanzen eingesetzt werden. In Betracht kommen beispielsweise folgende Kulturen:

55

45

50

5

10

15

20

25

	Botanischer Name	Deutscher Name
	Allium cepa	Küchenzwiebel
	Ananas comosus	Ananas
5	Arachis hypogaea	Erdnuβ
	Asparagus officinalis	Spargel
	Beta vulgaris spp. altissima	Zuckerrübe
	Beta vulgaris spp. rapa	Futterrübe
10	Brassica napus var. napus	Raps
	Brassica napus var. napobrassica	Kohlrübe
	Brassica rapa var. silvestris	Rübsen
	Camellia sinensis	Teestrauch
15	Carthamus tinctorius	Saflor - Färberdistel
	Carya illinoinensis	Pekannußbaum
	Citrus limon	Zitrone
	Citrus sinensis	Apfelsine, Orange
20		

	Botanischer Name	Deutscher Name
	Coffea a <u>r</u> abica (Coffea canephora,	Kaffee
	Coffea liberica)	
5	Cucumis sativus	Gurke
	Cynodon dactylon	Bermudagras
	Daucus carota	Möhre
	Elaeis guineensis	Ölpalme
10	Fragaria vesca	Erdbeere
	Glycine max	Sojabohne
	Gossypium hirsutum (Gossypium arboreum, Gossypium herbaceum, Gossypium vitifoliu	Baumwolle m)
	Helianthus annuus	Sonnenblume
15	Hevea brasiliensis	Parakautschukbaum
	Hordeum vulgare	Gerste
	Humulus lupulus	Hopfen
	Ipomoea batatas	Süßkartoffeln
20	Juglans regia	Walnußbaum
	Lens culinaris	Linse
•	Linum usitatissimum	Faserlein
	Lycopersicon lycopersicum	Tomate
25	Malus Spp.	Apfel
	Manihot esculenta	Maniok
	Medicago sativa	Luzerne
	Musa spp.	Obst- und Mehlbanane
30	Nicotiana tabacum (N. rustica)	Tabak 🗸
,	Olea europaea	Ölbaum
	Oryza sativa	Reis
	Phaseolus lunatus	Mondbohne
	Phaseolus vulgaris	Buschbohne
35	Picea abies	Rotfichte
	Pinus spp.	Kiefer
	Pisum sativum	Gartenerbse
	Prunus avium	Süßkirsche
40	Prunus dulcis	Mande l baum
	Prunus persica	Pfirsich
	Pyrus communis	Birne
	Ribes sylvestre	Rote Johannisbeere
45	Ricinus communis	Rizinus
	Saccharum officinarum	Zuckerrohr
	Secale cereale	Roggen
	Solanum tuberosum	Kartoffel
50	Sorghum bicolor (s. vulgare)	Mohrenhirse
	Theobroma cacao	Kakaobaum

Botanischer Name	Deutscher Name					
Trifolium pratense	Rotklee					
Triticum aestivum	Weizen					
Triticum durum	Hartweizen					
Vicia faba	Pferdebohnen					
Vitis vinifera	Weinrebe					
Zea mays	Mais					

10

20

50

5

Zur Verbreiterung des Wirkungsspektrums und zur Erzielung synergistischer Effekte können die Verbindungen der Formel I sowohl untereinander als auch mit Vertretern anderer herbizider oder wachstumsregulierender Wirkstoffgruppen gemischt und gemeinsam ausgebracht werden. Beispielsweise kommen als Mischungspartner Diazin, 4H-3,1-Benzoxazinderivate, Benzothiadiazinone, 2,6-Dinitroaniline, N-Phenylcarbamate, Thiocarbamate, Halogencarbonsäuren, Triazine, Amide, Harnstoffe, Diphenylether, Triazinone, Uracile, Benzofuranderivate, Cyclohexan-1,3-dionderivate, Chinolincarbonsäurederivate, Sulfonylharnstoffderivate, (Hetero)-aryloxy-phenoxypropionsäuren, deren Salze, Ester und Amide und andere in Betracht

Außerdem kann es von Nutzen sein, die Verbindungen I allein oder in Kombination mit anderen Herbiziden auch noch mit weiteren Pflanzenschutzmitteln gemischt gemeinsam auszubringen, beispielsweise mit Mitteln zur Bekämpfung von Schädlingen oder phytopathogenen Pilzen bzw. Bakterien. Von Interesse ist ferner die Mischbarkeit mit Mineralsalzlösungen, welche zur Behebung von Ernährungs- und Spurenelementmängeln eingesetzt werden. Es können auch nichtphytotoxische Öle und Ölkonzentrate zugesetzt werden.

Die folgenden Beispiele erläutern die Herstellung der Verbindungen I:

1. Herstellung der Verbindungen la und Ib

N-tert.-Butyl-3-isopropyl-isoxazol-4,5-dicarboximid

Zu 5,1 g (20 mmol) 5-tert.-Butylaminocarbonyl-3-isopropyl-isoxazol-4-carbonsäure in 200 ml Dichlormethan tropfte man bei -5 °C nacheinander 7,5 g (74,1 mmol) Methylmorpholin, 2,4 g (20 mmol) Dimethylaminopyridin und 17,4 g einer 50 %igen Lösung von Propanphosphonsäureanhydrid (27,3 mmol) in Dichlormethan und erhitzte anschließend 6 h unter Rückfluß. Man zog das Solvens im Vakuum ab, nahm den Rückstand in 300 ml Ethylacetat auf und extrahierte zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung sowie je einmal mit 5 %iger Zitronensäurelösung, gesättigter Natriumcarbonatlösung und gesättigter Natriumchloridlösung. Die organische Phase wurde getrocknet und das Solvens im Vakuum abgezogen. Man erhielt 4,1 g (87 %) N-tert.-Butyl-3-isopropyl-isoxazol-4,5-dicarboximid als Feststoff vom Fp. 60-62 °C (Beispiel Nr. 1.003)

8,5 g (45,3 mmol) Chlormaleinsäure-tert. butylimid in 100 ml trockenem Toluol versetzte man bei 0°C mit 5,5 g (45,3 mmol) 2-Methyl-propyl-hydroxamylchlorid in 100 ml Toluol. Anschließend tropfte man bei 0°C 9,6 g (94,9 mmol) Triethylamin zu und rührte 12 h bei Raumtemperatur. Man filtrierte, extrahierte das Filtrat mit 10 %iger HCl, trocknete die organische Phase über Magnesiumsulfat und zog das Solvens im Vakuum ab. Man erhielt 7,9 g (74 %) N-tert.-Butyl-3-isopropyl-isoxazol-4,5-dicarboximid (Physikalische Daten s.o.)

N-tert.-Butyl-3-isopropyl-isothiazol-4,5-dicarboximid

Zu 5,4 g (20 mmol) 5-tert.-Butylaminocarbonyl-3-isopropyl-isothiazol-4-carbonsäure in 200 ml Dichlormethan tropfte bei -5° C nacheinander 7,5 g (74,1 mmol) Methylmorpholin, 2,4 g (20 mmol) Dimethylaminopyridin und 17,4 g einer 50 %igen Lösung von Propanphosphonsäureanhydrid (27,3 mmol) in Dichlormethan und erhitzte anschließend 6 h unter Rückfluß. Die Aufarbeitung erfolgte wie voranstehend für Beispiel Nr. 1.003 angegeben. Man erhielt 4,8 g (95 %) N-tert.-Butyl-3-isopropyl-isothiazol-4,5-dicarboximid als Feststoff vom Fp. 52-53° C (Beispiel Nr. 3.001).

N-tert.-Butyl-5-methyl-isoxazol-3,4-dicarboximid

Zu 3,8 g (16,8 mmol) 3-tert.-Butylaminocarbonyl-5-methyl-isoxazol-4-carbonsäure in 150 ml Dichlormethan tropfte man bei -5°C nacheinander 6,3 g (62,2 mmol) Methylmorpholin, 2,4 g (20 mmol) Dimethylaminopyridin und 14,6 g\_einer 50 %igen Lösung von Propanphosphonsäureanhydrid (23 mmol) in Dichlormethan und erhitzte anschließend 6 h unter Rückfluß. Die Aufarbeitung erfolgte wie voranstehend angeben. Man erhielt 3,2 g (91 %) N-tert.-Butyl-5-methyl-isoxazol-3,4-dicarboximid als Feststoff vom Fp. 48-50°C (Beispiel Nr. 2.001).

Analog können darüber hinaus beispielsweise weitere Verbindungen hergestellt werden mit den allgemeinen Strukturen

wobei X für Sauerstoff oder Schwefel, und beispielsweise R¹ für einen Rest aus der Gruppe Q₁ bis Q₁₀₄, R² für einen Rest aus der Gruppe M₁ bis M₁₄₅ stehen und die Reste X, Q und M beliebig kombiniert werden können.

R¹ und R² können beispielsweise die folgenden Reste bedeuten:

	Verb.	R <sup>1</sup>	Verb.	$R^1$
	Nr.	· <u>-</u>	Nr.	
5	$Q_1$	н ,	Q42	1-Methylethoxymethyl
	Q <sub>2</sub>	F	Q43	Ethoxymethyl
	Q <sub>3</sub>	Cl	944	Ethenyl
	Q4	Methyl	Q45	1-Propenyl
10	Q <sub>5</sub>	Ethyl	Q46	2-Propenyl
	Q <sub>6</sub>	Propyl	<b>Q47</b>	1-Methylethenyl
	Q7	1-Methylethyl	· Q48	1-Ethylethenyl
	Q8	Butyl	Q49	2-Phenylethenyl
15	Qg	1-Methylpropyl	Q <sub>50</sub>	1-Butenyl
	Q <sub>10</sub>	2-Methylpropyl	Q <sub>51</sub>	2-Butenyl
	Q <sub>11</sub>	1,1-Dimethylethyl	Q52	3-Butenyl
	Q <sub>12</sub>	Pentyl	Q53	1-Methyl-1-propenyl
20	Q <sub>13</sub>	1-Methylbutyl	<b>Q</b> 54	1-Methyl-2-propenyl
	Q14	2-Methylbutyl	Q55	2-Methyl-2-propenyl
	Q <sub>15</sub>	3-Methylbutyl	Q56	2-Propinyl
	Q <sub>16</sub>	1,1-Dimethylpropyl	Q57	Methoxy
25	Q <sub>17</sub>	1,2-Dimethylpropyl	Q58	Ethoxy
	Q <sub>18</sub>	2,2-Dimethylpropyl	Q59	Propoxy
	Q <sub>19</sub>	cyclo-Propyl	Q <sub>60</sub>	1-Methylethoxy
	Q <sub>20</sub>	cyclo-Butyl	Q <sub>61</sub>	Butoxy
30	Q <sub>21</sub>	cyclo-Pentyl	Q <sub>62</sub>	1-Methylpropoxy
	Q <sub>22</sub>	cyclo-Hexyl	Q63	1,1-Dimethylethoxy
	Q <sub>23</sub>	cyclo-Heptyl	Q <sub>64</sub>	Methylthio
	Q24	cyclo-Octyl	Q65	Ethylthio
35		1-Methyl-cyclo-Propyl	Q66	Chlordifluormethoxy
	Q <sub>26</sub>	cyclo-Propyl-methyl	<b>Q</b> 67	Trifluormethoxy
	Q27	1-(cyclo-Propyl)-ethyl	Q68	Trichlormethylthio
	Q <sub>28</sub>	Chlormethyl	Q69	Phenyl
40		Dichlormethyl	<b>Q</b> 70	2-Fluorphenyl
	Q30	Trichlormethyl	Q <sub>71</sub>	3-Fluorphenyl
	730	-		

	Verb. R <sup>1</sup>	verb. R <sup>1</sup>
	Nr. —	Nr.
5	Q <sub>31</sub> Chlordifluormethyl	Q <sub>72</sub> 4-Fluorphenyl
		Q <sub>73</sub> 2-Chlorphenyl Q <sub>74</sub> 3-Chlorphenyl
	-	Q75 4-Chlorphenyl
10		Q76 2-Methylphenyl
70	-33	Q77 3-Methylphenyl
		Q78 4-Methylphenyl
		Q79 2-Trifluormethylphenyl
		Q <sub>80</sub> 3-Trifluorphenyl
15	Q <sub>39</sub> Methoxymethyl Q <sub>40</sub> 1-Methylmethoxymethyl	Q <sub>81</sub> 4-Trifluorphenyl
		Q <sub>82</sub> 2-Methoxyphenyl
	Q <sub>41</sub> 1-Methyl-2-methoxyethyl	482 2 Hethoxyphenyt
	Verb. R <sup>1</sup>	Verb. R <sup>2</sup>
20	Nr.	Nr.
	M .	
	Q <sub>83</sub> 3-Methoxyphenyl	M <sub>1</sub> Methyl
	Qg4 4-Methoxyphenyl	M <sub>2</sub> Ethyl
25	Q85 2,4-Dichlorphenyl	M3 Propyl
25	Q86 2,4,6-Trimethylphenyl	M4 1-Methylethyl
	Q87 Phenoxy	M5 Butyl
	Qgg Phenylthio	M <sub>6</sub> 1-Methylpropyl
	Qgg 2-Chlorphenoxy	M <sub>7</sub> 2-Methylpropyl
30	Qgo 3-Chlorphenoxy	Mg 1,1-Dimethylethyl
	Qg1 4-Chlorphenoxy	Mg Pentyl
	Q <sub>92</sub> 2,4-Dichlorphenoxy	M <sub>10</sub> 1-Methylbutyl
	Qg3 Benzyl	M <sub>11</sub> 2-Methylbutyl
35	Qg4 2-Chlorbenzyl	M <sub>12</sub> 3-Methylbutyl
	Q <sub>95</sub> 3-Chlorbenzyl	M <sub>13</sub> 1,1-Dimethylpropyl
	Q <sub>96</sub> 4-Chlorbenzyl	M <sub>14</sub> 1,2-Dimethylpropyl
	Qg7 2-Fluorbenzyl	M <sub>15</sub> 2,2-Dimethylpropyl
	Qg8 3-Fluorbenzyl	M <sub>16</sub> 1-Ethylpropyl
40	Qgg 4-Fluorbenzyl	M <sub>17</sub> Hexyl
	Q <sub>100</sub> 2-Thienyl	M <sub>18</sub> 1-Methylpentyl
	Q <sub>101</sub> 3-Thienyl	M <sub>19</sub> 2-Methylpentyl
	Q <sub>102</sub> 2-Pyridyl	M <sub>20</sub> 3-Methylpentyl
45	Q <sub>103</sub> 3-Pyridyl	M <sub>21</sub> 4-Methylpentyl
	Q <sub>104</sub> 4-Pyridyl	M <sub>22</sub> 1,1-Dimethylbutyl
		M <sub>23</sub> 1,2-Dimethylbutyl
		M <sub>24</sub> 1,3-Dimethylbutyl
50	•	M <sub>25</sub> 2,2-Dimethylbutyl
00		M <sub>26</sub> 2,3-Dimethylbutyl

	Verb. R <sup>1</sup> Nr.	Verb. R <sup>2</sup> Nr.
5		M <sub>27</sub> 3,3-Dimethylbutyl
5	•	M <sub>28</sub> 1-Ethylbutyl
		M <sub>29</sub> 2-Ethylbutyl
		M <sub>30</sub> 1,1,2-Trimethylpropyl
		M <sub>31</sub> 1, 2, 2-Trimethylpropyl
10		M <sub>32</sub> 1-Ethyl-1-methylpropyl
		M <sub>33</sub> 1-Ethyl-2-methylpropyl
		M <sub>34</sub> cyclo-Propyl
		M <sub>35</sub> cyclo-Butyl
15		M <sub>36</sub> cyclo-Pentyl
		M <sub>37</sub> cyclo-Hexyl
		M <sub>38</sub> cyclo-Heptyl
		M <sub>39</sub> cyclo-Octyl
20		M <sub>40</sub> 1-Methyl-cyclo-Propyl
	Verb. R <sup>2</sup>	Verb. R <sup>2</sup>
	Nr	Nr.
25	M <sub>41</sub> cyclo-Propyl-methyl	M <sub>80</sub> 4-Methylphenyl
	M42 1-(cyclo-Propyl)-ethyl	M <sub>81</sub> 2-Ethylphenyl
	M <sub>43</sub> 1-Methylcyclohexyl	M <sub>82</sub> 3-Ethylphenyl
	M <sub>44</sub> 1-Ethylcyclohexyl	M <sub>83</sub> 4-Ethylphenyl
30	M <sub>45</sub> Cyclohexylmethyl	M <sub>84</sub> 2,3-Dimethylphenyl
30	M <sub>46</sub> 2-Propenyl	M <sub>85</sub> 2,4-Dimethylphenyl
	M <sub>47</sub> 1-Methyl-2-propenyl	M <sub>86</sub> 2,5-Dimethylphenyl
	M <sub>48</sub> 1,1-Dimethyl-2-propenyl	M <sub>87</sub> 2,6-Dimethylphenyl
	M <sub>49</sub> 2-Propinyl	M <sub>88</sub> 3,4-Dimethylphenyl
.35	M <sub>50</sub> 1-Methyl-2-propinyl	M <sub>89</sub> 3,5-Dimethylphenyl
	M <sub>51</sub> 1,1-Dimethylpropinyl	M <sub>90</sub> 2, 3, 4-Trimethylphenyl
	M52 Phenylmethyl	Mg1 2,3,5-Trimethylphenyl
	M <sub>53</sub> 1-Methylphenylmethyl	Mg2 2,4,5-Trimethylphenyl
40	M <sub>54</sub> 1,1-Dimethylphenylmethyl	Mg3 2,4,6-Trimethylphenyl
	M <sub>55</sub> 2-Phenylethyl	Mg4 3,4,5-Trimethylphenyl
	M <sub>56</sub> 2-Methylthioethyl	M <sub>95</sub> 2-Trifluormethylphenyl
	M <sub>57</sub> 1-Methyl-2-methylthioethyl	M <sub>96</sub> 3-Trifluormethylphenyl
	M58 1,1-Dimethyl-2-methylthioethyl	Mg7 4-Trifluormethylphenyl
45	M <sub>59</sub> 3-Methylthiopropyl	M98 2-Fluorphenyl
	M <sub>60</sub> 2-Fluorethyl	Mgg 3-Fluorphenyl
	M <sub>61</sub> 2-Fluor-1-methylethyl	M88 3,4-Dimethylphenyl
	M <sub>62</sub> 1,1-Dimethyl-2-fluorethyl	M89 3,5-Dimethylphenyl
50	M <sub>63</sub> 2-Chlorethyl	MgO 2,3,4-Trimethylphenyl

	verb. R <sup>2</sup>	Verb. R2
	Nr.	Nr.
	W. 2 Chlom-1-mothulothul	Mg1 2,3,5-Trimethylphenyl
	M <sub>64</sub> 2-Chlor-1-methylethyl	Mg <sub>2</sub> 2,4,5-Trimethylphenyl
	M <sub>65</sub> 2-Chlor-1,1-dimethylethyl	Mg3 2,4,6-Trimethylphenyl
	M <sub>66</sub> 2-Methoxyethyl	
	M <sub>67</sub> 2-Methoxy-1-methylethyl	Mg4 3,4,5-Trimethylphenyl
	M68 1, 1-Dimethyl-2-methoxyethyl	Mg5 2-Trifluormethylphenyl
	M <sub>69</sub> 3-Methoxypropyl	Mg6 3-Trifluormethylphenyl
	M <sub>70</sub> 2-Cyanoethyl	Mg7 4-Trifluormethylphenyl
	M <sub>71</sub> 2-Cyano-1-methylethyl	Mgg 2-Fluorphenyl
	M72 2-Cyano-1,1-dimethylethyl	Mgg 3-Fluorphenyl
	M <sub>73</sub> Dimethylamino	M <sub>100</sub> 4-Fluorphenyl
	M <sub>74</sub> Diethylamino	M <sub>101</sub> 2-Chlorphenyl
	M <sub>75</sub> Morpholino	M <sub>102</sub> 3-Chlorphenyl
	M <sub>76</sub> Piperidino	M <sub>103</sub> 4-Chlorphenyl
	M77 Phenyl	M <sub>104</sub> 2,3-Difluorphenyl
	M78 2-Methylphenyl	M <sub>105</sub> 2,4-Difluorphenyl
	M <sub>79</sub> 3-Methylphenyl	M <sub>106</sub> 2,5-Difluorphenyl
	verb. R <sup>2</sup>	
	Nr.	
	M <sub>107</sub> 2,6-Difluorphenyl	
	M <sub>108</sub> 2,3-Dichlorphenyl	
	M <sub>109</sub> 2,4-Dichlorphenyl	
	M <sub>110</sub> 2,5-Dichlorphenyl	
	M <sub>111</sub> 2,6-Dichlorphenyl	
	M <sub>112</sub> 2, 3, 4-Trichlorphenyl	
5	M <sub>113</sub> 2,3,5-Trichlorphenyl	
	M <sub>114</sub> 2,4,6-Trichlorphenyl	
	M <sub>115</sub> 3,4,5-Trichlorphenyl	
	M <sub>116</sub> 2-Cyanophenyl	
	M <sub>117</sub> 3-Cyanophenyl	•
)	M <sub>118</sub> 4-Cyanophenyl	,
	M <sub>119</sub> 2-Methoxyphenyl	
	M <sub>120</sub> 3-Methoxyphenyl	
	M <sub>121</sub> 4-Methoxyphenyl	
5	M <sub>122</sub> 2, 3-Dimethoxyphenyl	
-	M <sub>123</sub> 2,4-Dimethoxyphenyl	
	M <sub>124</sub> 2,5-Dimethoxyphenyl	
	M <sub>125</sub> 2,6-Dimethoxyphenyl	•
0	M <sub>126</sub> 3,4-Dimethoxyphenyl	
	M <sub>127</sub> 3,5-Dimethoxyphenyl	

```
verb. R<sup>2</sup>.
            Nr.
5
            M_{128} 3,4,5-Trimethoxyphenyl
            M<sub>129</sub> 2-Trifluormethoxyphenyl
            M_{130} 3-Trifluormethoxyphenyl
             M<sub>131</sub> 4-Trifluormethoxyphenyl
             M<sub>132</sub> 2-Nitrophenyl
10
             M<sub>133</sub> 3-Nitrophenyl
             M<sub>134</sub> 4-Nitrophenyl
             M<sub>135</sub> 2,3-Dinitrophenyl
             M<sub>136</sub> 2,4-Dinitrophenyl
15
             M<sub>137</sub> 2,5-Dinitrophenyl
             M<sub>138</sub> 2,6-Dinitrophenyl
             M<sub>139</sub> 3,4-Dinitrophenyl
             M<sub>140</sub> 3,5-Dinitrophenyl
             M<sub>141</sub> 1-Naphthyl
20
              M<sub>142</sub> 2-Naphthyl
              M<sub>143</sub> 3-Tetrahydrofuryl
              M<sub>144</sub> 4-Tetrahydropyranyl
              M<sub>145</sub> 2-Thiazolyl
25
             Tabelle 1
 30
 35
                                                                           physik. Daten
               Bsp.
                                                                               Fp.[°C],
                                                   R^2
                                R^1
               Nr.
                                                                          1<sub>H-NMR</sub> (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>)
                                                                                  [8 in ppm]
 40
                                                                                     48-50
                                                     tert.-Butyl
                              Methyl
               1.001
                                                                                     58-60
                                                     cyclo-Propyl
               1.002
                              Ethyl
                                                                                     60-62
                                                     tert.-Butyl
                              iso-Propyl
               1.003
                                                                                1.00(t;3H), 1.63(s;9H),
  45
                                                     tert.-Butyl
                              n-Propyl
               1.004
                                                                                1.84(m;2H), 2.76(t;2H)
                                                                                     35-38
                                                      tert.-Butyl
                              cyclo-Propyl
                1.005
                                                                                0.82-1.10(m;4H),
                                                     cyclo-Propyl
                               iso-Propyl
                1.006
                                                                                3.24(sept; 1H)
  50
```

Bsp. Nr.	1 -2		physik. Daten Fp.[ <sup>O</sup> C], <sup>1</sup> H-NMR (250 MHz, CDCl <sub>3</sub> ) [8 in ppm]					
1.007	СН2=С(С2Н5)- СН3-СН(С1)-	cyclo-Propyl cyclo-Propyl	95-96 0.90-1.08(m;4H), 1.97(d;3H), 2.62(m;1H), 5.20(q;1H)					
1.009	cyclo-Propyl	cyclo-Propyl	89-90					
1.010	iso-Propyl	4-Chlorphenyl	80-82					
Tabelle	2							
	R1~	N-R <sup>2</sup>						
		•						
Bsp. Nr.	R1	R <sup>2</sup>	physik. Daten Fp.[ <sup>O</sup> C], <sup>1</sup> H-NMR (250 MHz, CDCl <sub>3</sub> ) [ð in ppm]					
2.001 2.002 2.003 2.004 2.005	Methyl n-Propyl iso-Propyl cyclo-Propy	l Benzyl	72-77					
2.006	cyclo-Propy	1 -CH <sub>2</sub> -CH <sub>2</sub> -O-C	2.32 (m; 1H), 3,34 (s; 3H), 3,60 (t; 2H) 3,84 (t; 2H)					
2.007 2.008	Methy l Methy l	cyclo-Butyl -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -C <sub>2</sub> H	55-60					
2.009	Methyl	-CH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	0. 01					

	Bsp.	Rl	. R <sup>2</sup>	physik. Daten Fp.[°C], 1 <sub>H</sub> -NMR (250 MHz, CDCl <sub>3</sub> )
5				[8 in ppm]
	2.010	Methyl	sekButyl	0,88 (t; 3H),
	2.000	•		1,34 (d; 3H)
				1,65-2.10 (m; 2H)
10				2,68 (s; 3H)
10				4,20 (m; 1H)
	2.011	Methyl	cyclo-Pentyl	71-78
	2.012	iso-Propyl	cyclo-Propyl	70-73
15				
	Tabelle 3			
		R1~		

R1 N-R2

25 physik. Daten BSp.  $\mathbb{R}^2$ Fp.[°C]  $R^{1}$ Nr. 52- 53 tert.-Butyl iso-Propyl 3.001 30 99-100 4-Cl-Phenyl iso-Propyl 3.002 121-123 4-Cl-Phenyl Ethyl 3.003 146-147 4-C1-Phenyl Pheny l 3.004

35

50

20

2. Herstellung von Vorprodukten für die Verbindungen Ic.

4(5)-t-Butylamino-carbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäure

4(5)-Ethoxycarbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäure

Eine Lösung von 51.8 g (0.213 mol) 2-Methylthiazol-4,5-dicarbonsäure-diethylester in 300 ml Ethanol wurde bei 0°C tropfenweise mit einer Lösung von 8.5 g (0.213 mol) Natriumhydroxid in 100 ml Wasser versetzt. Man ließ 12 Stunden bei Raumtemperatur rühren, entfernte dann das Lösungsmittel im Vakuum, nahm den Rückstand in 100 ml Ether und 200 ml Wasser auf, trennte die Phasen und säuerte die wäßrige Phase mit konz. HCl auf pH 1 an. Das ölig ausfallende Produkt wurde durch Extraktion mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> isoliert. Ausbeute: 34.8 g (76 %) als 3:2-Isomerengemisch.

4-Ethoxycarbonyl-2-methylthiazol-5-carbonsäure (Hauptkomponente)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz)  $\delta$  = 1.50 (t, J = 7 Hz; 3 H), 2.80 (s; 3 H), 4.62 (q, J = 7 Hz; 2 H), 13.50 (s, 1H).

5-Ethoxycarbonyl-2-methylthiazol-4-carbonsäure (Nebenkomponente)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz)  $\delta$  = 1.52 (t, J = 7 Hz; 3 H), 2.82 (s; 3 H), 4.53 (q, 2 H), 13.50 (s, 1 H).

4(5)-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäureethyl-ester

Eine Lösung von 8 g (37.2 mmol) 4(5)-Ethoxycarbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäure in 50 ml Toluol wurde mit 3.20 g (40.9 mmol) Pyridin versetzt. Man rührte 30 Minuten nach und tropfte dann 4.70 g (39.8 mmol) Thionylchlorid\_zu. Die erhaltene Mischung wurde 2 h bei 60 °C gerührt, dann auf 0 °C gekühlt und mit 8 g (110 mmol) t-Butylamin versetzt. Man rührte 12 h bei Raumtemperatur nach, entfernte das Lösungsmittel im Vakuum und nahm den Rückstand mit 100 ml Ether und 50 ml Wasser auf. Man extrahierte nochmals mit 100 ml Ether, trocknete die vereinten Extrakte und entfernte das Lösungsmittel. Als Rückstand bleiben 9.70 g (97 %) Produkt als Kristallbrei. (3:2-Isomerengemisch).

5-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-4-carbonsäureethylester (Hauptkomponente)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz)  $\delta$  = 1.45 (t, 3 H), 1.45 (s; 3 H), 2.71 (s; 3 H), 4.50 (q, J = 7 Hz; 2 H), 9.95 (s; 1 H).

4-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-5-carbonsäureethylester (Nebenkomponente)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz)  $\delta$  = 1.37 (t, 3 H), 1.45 (s; 9 H), 2.71 (s, 3 H), 4.38 (q, 2H), 7.84 (s; 1H).

4(5)-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäure

10

15

20

30

45

Eine Lösung von 9.70 g (35.9 mmol) 4(5)-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäureethylester in 100 ml Ethanol wurde mit 1.70 g (43.1 mmol) Natriumhydroxid in 20 ml Wasser versetzt. Man erhitzte zwei Stunden zum Rückfluß, entfernte das Lösungsmittel dann im Vakuum und nahm den Rückstand mit 100 ml Wasser und 50 ml Ether auf. Die Phasen wurden getrennt, die wäßrige Phase mit 10%iger Salzsäure auf pH 1 gebracht und das ausgefallene Produkt (3:2-Isomerengemisch) abgesaugt und getrocknet. Ausbeute: 6.60 g (74 %) Fp.: 125-129 °C.

5-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-4-carbonsäure (Hauptkomponente)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz)  $\delta$  = 1.45 (s, 9 H), 2.68 (s; 3 H), 8.00 (s; 1 H), 16.75 (s, 1 H).

4-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-5-carbonsäure (Nebenkomponente)

<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz)  $\delta$  = 1.52 (s, 9 H), 2.73 (s; 3 H), 10.00 (s; 1 H), 16.75 (s, 1 H).

4-Cyclopropylaminocarbonyl-2-(1-methylethyl)-oxazol-5-carbonsäure

Zu einer Lösung von 10.4 g (0.054 mol) 2-(1-Methylethyl)-oxazol-4-carbonsäurecyclopropylamid in 250 ml Tetrahydrofuran tropfte man unter Stickstoffatmosphäre bei -70 °C 0.12 mol n-Butyllithium (80.0 ml einer 1.5 molaren Lösung in Hexan) und rührte 30 min bei dieser Temperatur. Anschließend goß man das Reaktionsgemisch auf 500 g festes CO<sub>2</sub> und ließ über Nacht stehen. Man engte ein, nahm den Rückstand in 200 ml Wasser und 30 ml 10 %iger NaOH auf, extrahierte zweimal mit Diethylether, säuerte die wäßrige Phase mit konz. Salzsäure auf pH 2 an und extrahierte mit Ethylacetat. Man trocknete über Magnesiumsulfat und zog das Solvens im Vakuum ab. Man erhielt 10.4 g (81 %) 4-Cyclopropylaminocarbonyl-2-(1-methylethyl)-oxazol-5-carbonsäure als weißes Pulver vom Fp. 109 bis 112 °C.

4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxythiazol-5-carbonsäure

Zu einer Lösung von 8.00 g (37 mmol) 2-Methoxythiazol-4-carbonsäuretert.-butylamid in 150 ml Tetrahydrofuran tropfte man bei -70° C 65 ml einer 1.5 m Lösung (97 mmol) von n-Butyllithium in n-Hexan und rührte 30 Minuten bei dieser Temperatur. Anschließend goß man das Reaktionsgemisch auf 500 g festes Kohlendioxid und ließ innerhalb von 14 Stunden auf Raumtemperatur erwärmen. Man entfernte das Lösungsmittel im Vakuum, nahm den Rückstand in einer Mischung aus 150 ml Wasser und 16 ml 2 m Natronlauge auf, filtrierte, säuerte das Filtrat mit konzentrierter Salzsäure an und saugte die ausgefallene Carbonsäure ab.

Man erhielt 7.8 g (82 %) 4-tert.-Butylaminocarbonyl-2-methoxy-thiazol-5-carbonsäure als weißes Pulver vom Fp.: 120 bis 122° C.

3. Herstellung der Oxazol- bzw. Thiazol-4,5-dicarbon-säureimide Ic

## N-t-Butyl-2-methylthiazol-4,5-dicarbonsäureimid

6.60 g (27.3 mmol) 4(5)-t-Butylaminocarbonyl-2-methylthiazol-5(4)-carbonsäure wurden in 20 ml Pyridin gelöst, mit 6.20 g (32.7 mmol) p-Toluolsulfonsäurechloridversetzt und 12 h bei Raumtemperatur gerührt. Man entfernte das Lösungsmittel im Vakuum, nahm den Rückstand mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> und Wasser auf, trennte die Phasen, wusch die organische Phase nacheinander mit 10%iger HCl, gesättigter NaHCO<sub>3</sub>-Lösung, Wasser und trocknete. Der nach dem Entfernen des Lösungsmittels verbliebene Rückstand wurde durch Filtration über Kieselgel (Elutionsmittel: CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>) gereinigt.

Ausbeute: 5.20 g (85 %) Fp.: 106 °C (Wirkstoffbeispiel Nr. 4.013).

<sup>1</sup>H-NMR (250 MHz, CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  = 1.65 (s; 9 H), 2.89 (s; 3 H).

## N-(3-Trifluormethylphenyl)-2-(1-methylethyl)thiazol-4,5-dicarbonsäureimid

11.5 g (37 mmol) 4(5)-(3-Trifluormethylanilino)carbonyl-2-(1-methylethyl)-thiazol-5(4)-carbonsäure wurde in 100 ml Pyridin gelöst und bei 0° C mit 8.5 g (44.5 mmol) p-Toluolsulfonsäurechlorid versetzt. Man ließ auf Raumtemperatur erwärmen und erhitzte dann noch zwei Stunden auf 60° C. Das Lösungsmittel wurde im Vakuum entfernt, der Rückstand in CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> und Wasser aufgenommen, die Phasen getrennt, die wäßrige Phase noch einmal mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> extrahiert und die vereinten Extrakte nacheinander mit 10%iger HCl, gesättigter NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und Wasser gewaschen. Man trocknete über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, engte das Gemisch ein und reinigte den verbliebenen Rückstand durch Filtration über Kieselgel (Elutionsmittel: CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>). Ausbeute: 10.65 g (84 %) Produkt vom Fp.: 80° C (Wirkstoffbeispiel Nr. 4.015).

¹H-NMR (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz) δ = 1.52 (d, 6 H), 3.50 (sept.; 1 H), 7.55-7.75 (m; 3H).

### N-t-Butyl-2-methoxythiazol-4,5-dicarbonsäureimid

25

35

40

45

50

In eine Lösung von 2.6 g (10 mmol) 4-t-Butylaminocarbonyl-2-methoxythiazol-5-carbonsäure (Beispiel 1.3) in 100 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> gab man bei -5 °C nacheinander 3.75 g (37.1 mmol) N-Methylmorpholin, 1.20 g (10 mmol) 4-N,N-Dimethylaminopyridin und 8.70 g einer 50%igen Lösung (13.7 mmol) von Propanphosphonsäureanhydrid in CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>. Man erhitzte 6 h zum Rückfluß, entfernte dann das Lösungsmittel und nahm den Rückstand mit Essigester auf. Man extrahierte zweimal mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung sowie einmal mit 5%iger Zitronensäurelösung; wusch mit Wasser und trocknete über MgSO<sub>4</sub>. Nach Entfernen des Lösungsmittels reinigte man das Rohprodukt durch Chromatographie an Kieselgel (Elutionsmittel: Cyclohexan/Essigester = 1:1) und erhielt so 1.20 g (50 %) Produkt vom Schmelzpunkt 63-66 °C (Wirkstoffbeispiel Nr. 4.014).

Die in den nachfolgenden Tabellen 4 und 5 aufgeführten Verbindungen wurden analog zu den voranstehenden Beispielen hergestellt:

5H)

5	-	-		0 MHz)		(d; 3H),	4-7.42 (m;								
10			oder (	<sup>1</sup> H-NMR (CDC1 <sub>3</sub> , 250 MHz)		1.61 (s; 9H), 1.82 (d; 3H),	4.54 (q; 1H), 7.24-7.42 (m;								
15			Fp ( <sup>O</sup> C) oder	1 H-NMR	72-74	1.61	4.54	78	51-52	116	95	123	83-84	115	86
20			×		S	S		S	S	S		S	S	S	S
25					l, 1-Dimethylethyl	1,1-Dimethylethyl		l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl	l,1-Dimethylethyl
30	0=	~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~	R <sup>2</sup>		1,	٦,		1,	1,	1,	1,		1,	1,	_
35		N N N N N N N N N N N N N N N N N N N				1-Phenylethyl		cyclo-Propyl	1-Methoxymethyl	1,1-Dimethylethyl	4-Fluorbenzyl	3,4,5-Trimethoxybenzyl	2-Phenylethyl		l-Methylethyl
40	<b>4</b>		Ę		Benzyl	1-Phen		cyclo-	1-Meth	1, 1-01	4-F1uo	3,4,5-	2-Phen	Phenyl	1-Meth
45	Tabelle 4		ž.		4.001	4.002		4.003	700.7	4.005	900.4	4.007	4.008	600.4	4.010

50

_		(HZ
5		(s; (s)
•	(H) ,	4.05 1.65 H).
10	Fp (°C) oder 1H-NMR (CDC13, 250 MHz) 90-91 141-143 105-107 63-66 80 2.95 (s; 3H), 7.55-7.75 (m; 4H). >250 1.00 (d; 6H), 2.20 (nonett; 1H), 1.66 (s; 9H), 3.00 (d; 2H).	1.65 (s; 9H), 2.20 (s; 3H), 4.05 (s; 2H) 0.95 (t; 3H), 1.45 (m; 2H), 1.65 (s; 9H) 1.85 (sext; 2H), 3.15 (t; 2H).
15	Fp (°C) oder 1 <sub>H</sub> -NMR (CDC13, 250 MHz) 90-91 141-143 105-107 63-66 80 2.95 (s; 3H), 7.55-7.7 >250 1.00 (d; 6H), 2.20 (noll 1.66 (s; 9H), 3.00 (d;	(s; 9H), (t; 3H), (sext; 2H
20	FP (°C) 1H-NMR ( 90-91 141-143 105-107 63-66 80 2.95 (s >250 1.00 (d 1.66 (s	1.65 0.95 1.85
	×	n v v
25	thyl thyl thyl thyl hylphenyl hylphenyl i	thy]
30	1,1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl 3-Trifluormethylphenyl 4-Phenylphenyl 1,1-Dimethylethyl	Methoxy 1,1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl
35 ·	7. 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1,	-
40		1-Methylethyl Methylthiomethyl Butyl
45	R1 H 4-Phen Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl 2-Meth	
50	Tabello Nr. 4.011 4.012 4.014 4.015 4.015 4.017	4.019 4.020 4.021

55

37

,

5	-	(s; 3H), (s; 3H)
		), 2.90 H), 3.30 ; 2H),
10	250 MHz)	97-99 111 80-81 42-44 129 113-115 1.75 (s; 6H), 210 (s; 3H), 2.90 (s; 3H), 147 1.40 (d; 3H), 2,90 (s; 3H), 3.30 (s; 3H), 4.40-4.60 (m; 1H) 182 48 46 43-44 113 56 86
15	Fp (OC) oder 1H-NMR (CDC13, 2	97-99 111 80-81 42-44 129 113-115 1.75 (s; 6H), 210 1.75 (s; 2H) 147 1.40 (d; 3H), 2, 9 3.50 u. 3.90 (ABX 4.40-4.60 (m; 1H) 182 48 46 43-44 113 56
20	Fp (OC)	97-99 111 80-81 42-44 129 113-115 1.75 (s 3.15 (s 1.40 3.50 u. 4.40-4. 182 48 46 43-44 113 56
	×	~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~
25		thyl thyl thyl thyl thylpropy rethyl ethylethy
30		Methyl Cyclopropyl 1.1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl 1,1-Dimethylethyl 1,2,2-Trifluorethyl 2,2,2-Trifluorethyl 2,2,2-Trifluorethyl 2,4-Chlor-phenyl Dimethylamino 1,1-Dimethyl-2-propinyl Cyclopropyl Benzyl Cyclo-Propylmethyl 2-Propenyl
35	R2	
40	tzung)	ly l .ul fony lmethy l
45	Tabelle 4 (Fortsetz Nr. R <sup>1</sup>	Methyl Methyl Propyl 2-Pyridyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl
50	Tabelle Nr.	4.022 4.023 4.024 4.025 4.026 4.027 4.029 4.031 4.031 4.033 4.035 4.035 4.036

38

55 ·

5		6H) 7.00-7.40 (m; 3H) 2.40-2.60 (m; 2H)
10	250 MHz)	7.80 (m, (s; 3H), (d; 1H)
15	ř	(s; 3H), 6.95- (s; 3H), 2.90 (d; 6H), 1.00 (s; 3H), 3,70 (112 (50 (119 (119 (123 (123) (124) (134) (134) (134) (134) (135)
20	Fp ( <sup>O</sup> C) oder <sup>1</sup> H-NMR (CDC13,	, and the second se
25	*	S -4-tri- S )-phenyl S l)-propyl S -phenyl S yl S iphenyl S ilphenyl S ilphenyl S ilphenyl S inyl S
30		1-Phenylethyl 4-Chlor-3-(-2-chlor-4-tri- fluormethyl-phenoxy)-phenyl 4-Chlor-2-methyl-phenyl 2-Methyl-1-(2-propyl)-propyl 2-(iso-propyl) 4-Phenyl-cyclohexyl 2,5-Dimethoxy-phenyl 2,4,6-Trimethylphenyl 3-Methoxyphenyl 2,4-Difluormethylphenyl 3-Trifluormethylphenyl 3-Trifluormethylphenyl Cyclohexylmethyl
<b>35</b>	R2	1-  4-Chlor fluorme 4-Chlor 2-Methy 4-Pheny 4-Pheny 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2,
40 45	ortsetzung)	Methy! Methy! Methy! Methy! Cyclopropy! Methy! Methy! Methy! Methy! Methy! Methy! Methy! Methy! Methy!
50	Tabelle 4 (Fortsetzung Nr. R <sup>l</sup>	4.038 Me 4.039 Me 4.040 Me 4.041 Me 4.042 Me 4.045 Me 4.045 Me 4.048 Me 4.049 Me 4.050 Me 4.051 Me 4.052 Me 4.053 Me 4.054 Me 6.053 Me 6.054 Me 6.055 Me 6.055 Me 6.055 Me 6.055 Me 6.056 Me 6.056 Me 6.057 Me 6.0

5 .	-	77-178 06-108 197-198 1.00 (s; 9H), 1.85 (s; 6H), 2.00 (s; 2H). 2.90 (s; 3H)	250 207 1.85 (s; бн), 2.90 (s; 3н), 3.10 (s; 2н). 73-75 82	(m; 4H), 2.50 (m; 4H), (s; 3H)	(d; lH), 4.40 (m; lH). 1.55 (d; 3H), 2.95 (s; 3H),
10	250 MHz)	5 (s; 6H), ;	0 (s; 3H),		
15	oder 20C13, 250	; 9H), 1.8 <sup>;</sup> ; 3H)	.; 6н), 2.9		1.10 (S; 9H), 1.45 3.65 (m; 1H), 3.80 0.15-0.85 (m; 4H), 1.55-1.65 (m; 1H), 3.25-3.50 (m; 1H).
20	Fp ( <sup>O</sup> C) oder <sup>1</sup> H-NMR (CDC13,	177-178 106-108 197-198 1.00 (s; 2.90 (s;	>250 207 1.85 (s 73-75 82	127 1.05 (t 2.60 (s	1.10 (3 3.65 (n 0.15-0. 1.55-1. 3.25-3
25	×	oly1) S S S Lty1 S	1 S thyl S yl S thyl S		1-2-y1 S 1y1 S
30		2-(1,3,4-Thiadiazolyl) 1-Indanyl 3-Sulfolanyl 1,1,3,3-Tetramethyl-butyl Adamantyl	4-Thiomethylphenyl 8-Chinolinyl 2-Cyano-1,1-dimethylethyl 3-Tetrahydrofuranyl	1-Cyano i mecijieroj 2-(1,4-Benzochinonyl) 3-Ethyl-pentin-3-yl	1-tertButoxy-propan-2-yl 1-Cyclopropyl-ethyl
<b>35</b>	R2	2-(1, 1-Ind 3-Su 1, 1, 3, 3-	4-Th 8-Ch 2-Cyano- 3-Te	1-Cy 2-(1 3-Et	1-tert
40	( <b>6</b> u				
<b>4</b> 5	Tabelle 4 (Fortsetzu Nr. R <sup>1</sup>	Methyl Methyl Methyl Methyl	Methyl Methyl Methyl Methyl	Methyl Methyl Methyl	Methyl
50	Tabelle <sup>4</sup>	4.055 4.056 4.057 4.058	4.059 4.060 4.061 4.062 4.063	4.64 4.065 4.066	4.067

	1	3H) 2H) 3H),	6Н), 1Н), 3Н),	•
5		20H), 2.90 (s; 3H 5.05 (m; 2H). 2.20-2.40 (m; 2H) 2H), 2.90 (s; 3H) 5H)		S; 3H),
10	250 MHz	; 20H), 2.90 (s ; 5.05 (m; 2H). ; 2.20-2.40 (m; ; 2H), 2.90 (s; ; 5H)	1.65 (s; 6H), 2.85 (s; 3H). 1.15-1.35 (m; 1.55-1.75 (m; 1.19), 2.90 (s;	2.15 (3.20 (
15	Fp ( <sup>o</sup> C) oder <sup>1</sup> H-NMR (CDCl <sub>3</sub> , 250 MHz)	1.30-2.30 (m; 20H), 2.90 (s; 3H) 4.25 (m; 1H), 5.05 (m; 2H). 1.70 (s; 6H), 2.20-2.40 (m; 2H) 2.50-2.70 (m; 2H), 2.90 (s; 3H), 6.95-7.25 (m; 5H)	90-91 0.95 (t; 3H), 1 2.00 (g; 2H), 0.85 (t; 3H), 1, 1,40 (d; 3H), 1,95-2.10 (m;	61 174-176 1.75 (s; 6H), 2.15 (s; 3H), 2.90 (s; 2H).
20	×	s sy	νν ν	S S S 4-y1 S
25		2,6-Dimethyl-undeca- 2,6-dien-10-yl 2-Methyl-4-phenyl-butan-2-yl	Cyclododecanyl 2-Methyl-pentan-2-yl 2-Heptanyl	Diphenylmethyl s 4-Chlor-3-trifluormethyl- s phenyl Bicyclo[3.3.0]octan-1-yl 3,4-Dichlorphenyl 4-Methyl-tetrahydropyran-4-yl 2-Methyl-4-Oxo-pentan-2-yl
30	R <sup>2</sup>	2,6-Dimethyl-undeca- 2,6-dien-10-yl 2-Methyl-4-phenyl-bu	Cyclododec 2-Methyl-p 2-Heptanyl	Diphenylmeth, 4-Chlor-3-trifluo phenyl Bicyclo[3.3.0]oct 3,4-Dichlorphenyl 4-Methyl-tetrahyd 2-Methyl-4-Oxo-pe
35		7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7		·
40	ortsetzung)	Methyl Methyl	Methyl Methyl Methyl	Methyl Methyl Methyl Methyl Methyl
45	4 (F	ž ž	II I	
	Tabelle 4 (Forts Nr. R <sup>l</sup>	4.069	4.071 4.072 4.073	4.074 4.075 4.076 4.077 4.078
50				

ortsetzung)  R2  sthyl  ethyl  ethyl  6-Methyl-butyn-2-yl  6-Methyl-butyn-2-yl  6-Methyl-hept-5-en-2-yl  sthyl  6-Methyl-hept-5-en-2-yl  6-Methyl-hept-5-en-2-yl  8 iethyl  8 sethyl  8 sethyl  8 sethyl  8 sethyl  8 sethyl  9 sethyl  8 sethyl  8 sethyl  9 sethyl  8 sethyl  8 sethyl  9 se	_		€ :	<u>,</u>	s; 3H)	
R2 R2 x F 1-Chlor-butan-2-y1 8 icyclo[2.2.1]heptan-2-y1 6-Methyl-heptan-2-y1 3-Methyl-butyn-2-y1 6-Methyl-hept-5-en-2-y1 5 1,2-Diphenylethyl 5 1,2-Diphenylethyl 5 5 5	5		(s; 3)	(m; 7H 1H).	3н), 2.90 (	
R2 R2 x F 1-Chlor-butan-2-y1 8 icyclo[2.2.1]heptan-2-y1 6-Methyl-heptan-2-y1 3-Methyl-butyn-2-y1 6-Methyl-hept-5-en-2-y1 5 1,2-Diphenylethyl 5 1,2-Diphenylethyl 5 5 5			4.50	)-2.10 25 (m;	50 (s; ; 3H), m; 1H).	
R2 R2 x F 1-Chlor-butan-2-y1 8 icyclo[2.2.1]heptan-2-y1 6-Methyl-heptan-2-y1 3-Methyl-butyn-2-y1 6-Methyl-hept-5-en-2-y1 5 1,2-Diphenylethyl 5 1,2-Diphenylethyl 5 5 5	10		(m; 2H) n; 2H),	), 1.16 H), 4.2	н), 1.6 .15 (m 5.15 (r	
R2 R2 x F 1-Chlor-butan-2-y1 8 icyclo[2.2.1]heptan-2-y1 6-Methyl-heptan-2-y1 3-Methyl-butyn-2-y1 6-Methyl-hept-5-en-2-y1 5 1,2-Diphenylethyl 5 1,2-Diphenylethyl 5 5 5	15	ŒĦZ.)	-2.15 -Syster	(d, 3H (s; 3	(s; 3 1.90-2 5.00-	
R2 R2 x F 1-Chlor-butan-2-y1 8 icyclo[2.2.1]heptan-2-y1 6-Methyl-heptan-2-y1 3-Methyl-butyn-2-y1 6-Methyl-hept-5-en-2-y1 5 1,2-Diphenylethyl 5 1,2-Diphenylethyl 5 5 5		3, 250	, 1.70 0 (ABX	, 0.85	1, 1.55 ; 1H), n; 1H),	
R2 R2 x F 1-Chlor-butan-2-y1 8 icyclo[2.2.1]heptan-2-y1 6-Methyl-heptan-2-y1 3-Methyl-butyn-2-y1 6-Methyl-hept-5-en-2-y1 5 1,2-Diphenylethyl 5 1,2-Diphenylethyl 5 5 5	20	(CDC1	(t; 3H) ind 4.1	(d; 3H) (d; 3H)	(d, 3H) 180 (m) 4.35 (f	38
R2 R2 x R2 I-Chlor-butan-2-y1 S-Methyl-butyn-2-y1 S-Methyl-butyn-2-y1 S-Methyl-butyn-2-y1 S-Methyl-butyn-2-y1 S-Methyl-hept-5-en-2-y1 S-Methyl-hept-5-en-2-y1 S-Methyl-hept-5-en-2-y1 S-Methyl-hept-5-en-2-y1 S-Methyl-hept-5-en-2-y1 S-Methyl-hept-5-en-2-y1		Fp (OC 1H-NMR	0.95 ( 3.75 (	100 0.80 1.45	78 1.45 1.65- 4.20-	134 71 130-138
40	25	×	v	w w	w w	0 N N
40				n-2-y l l	2-y l	
40	30		-2-y1	]hepta an-2-y	n-2-y l :-5-en-	ithyl an-2-yl ethyl
40			-butan	[2.2.1 /1-hept	/l-buty /l-hept	1,2-Oiphenylethyl Phenoxy-propan-2- 1,1-Dimethylethyl
40	35	R2	I-Chlor	Bicyclo 6-Methy	3-Meth) 6-Meth)	1, 2-0i Phenox 1, 1-Di
	40		,			
ortsetz  ortsetz  sthyl  ethyl  ethyl  ethyl  ethyl	·	(gun				
	45	ırtsetz	thy 1	thy 1 thy 1	thyl	Methyl Methyl Phenyl
		e 4 (Fc	Me	T T	E E	
55 Nr. Nr. 4.080 4.083 4.083 4.085 4.085	50	Tabelle Nr.	4.080	4.081	4.083	4.085 4.086 4.087

# 55 Anwendungsbeispiele

Die herbizide Wirkung der Dicarbonsäureimide der Formeln la, Ib und Ic ließ sich durch Gewächshausversuche zeigen:

Als Kulturgefäße dienten Plastikblumentöpfe mit lehmigem Sand mit etwa 3,0 % Humus als Substrat. Die Samen der Testpflanzen wurden nach Arten getrennt eingesät.

Bei Vorauflaufbehandlung wurden die in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffe direkt nach Einsaat mittels fein verteilender Düsen aufgebracht. Die Gefäße wurden leicht beregnet, um Keimung und Wachstum zu fördern und anschließend mit durchsichtigen Plastikhauben abgedeckt, bis die Pflanzen angewachsen waren. Diese Abdeckung bewirkt ein gleichmäßiges Keimen der Testpflanzen, sofern dies nicht durch die Wirkstoffe beeinträchtigt wurde.

Zum Zwecke der Nachauflaufbehandlung wurden die Testpflanzen je nach Wuchsform erst bei einer Wuchshöhe von 3 bis 15 cm mit den in Wasser suspendierten oder emulgierten Wirkstoffen behandelt. Die Aufwandmenge für die Nachauflaufbehandlung betrug 1 und 2 kg/ha aktive Substanz (a.S.).

Die Pflanzen wurden artenspezifisch bei Temperaturen von 10-25 °C bzw. 20-35 °C gehalten. Die Versuchsperiode erstreckte sich über 2 bis 4 Wochen. Während dieser Zeit wurden die Pflanzen gepflegt und ihre Reaktion auf die einzelnen Behandlungen wurde ausgewertet.

Bewertet wurde nach einer Skala von 0 bis 100. Dabei bedeutet 100 kein Aufgang der Pflanzen bzw. völlige Zerstörung zumindest der oberirdischen Teile und 0 keine Schädigung oder normaler Wachstumsverlauf.

Die in den Gewächshausversuchen im Fall der Beispielverbindung 4.003 verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

20	Namo	Deutscher Name	Englischer Name
	Lateinischer Name	Weißer Gänsefuß	lambsquarters
	Chenopodium album	we per canasia	(goosefoot)
		Vogelsternmiere	chickweed
25	Stellaria media Veronica SPP.	Ehrenpreisarten	speedwell

Mit 1,0 kg/ha a.S. im Nachauflaufverfahren eingesetzt, lassen sich mit der Beispielsverbindung Nr. 4.003 breitblättrige unerwünschte Pflanzen sehr gut bekämpfen.

Die in den Gewächshausversuchen im Fall der Beispielverbindung 1.001 verwendeten Pflanzen setzten sich aus folgenden Arten zusammen:

Lateinischer Name	Deutscher Name
Chenopodium album Chysanthemum coronarium Setaria italica Solanum nigrum	Weißer Gänsefuß Kronenwucherblume Kolbenhirse Schwarzer Nachtschatten

Mit 2,0 kg/ha a.S. im Nachauflaufverfahren eingesetzt, lassen sich mit dem Beispiel 1.001 breitblättrige unerwünschte Pflanzen sehr gut bekämpfen.

#### Patentansprüche

2

30

35

45

55

1. Dicarbonsäureimide der Formeln la, ib und lc

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

Х

Sauerstoff oder Schwefel;

R¹

Wasserstoff; Halogen; Cyano;

5

15

20

30

35

40

45

50

55

 $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome und/oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann:  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylsulfonyl oder Cyano;

10 C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen;

C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

 $C_2$ - $C_6$ -Alkinyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen oder  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann:  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

 $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy;  $C_2$ - $C_6$ -Alkenyloxy;  $C_2$ - $C_6$ -Alkinyloxy;  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylsulfonyl;

Phenoxy oder Phenylthio, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

ein 5- bis 6-gliedriger gesättigter oder aromatischer heterocyclischer Rest, enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, wobei der Ring ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Indol-3-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-6-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie oben genannt, insbesondere Methyl; Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy oder Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl, insbesondere Methoxycarbonyl;

Phenyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, wobei der Phenylkern jeweils unsubstituiert oder durch ein bis drei der folgenden Gruppen substituiert ist:  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylthio, Halogen, Nitro und Cyano;

R<sup>2</sup>

Wasserstoff; Hydroxyl; C1-C4-Alkoxy;

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino, Halogen, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder Phenyl, wobei der Phenylring seinerseits ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio;

 $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann:  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Halogen, Nitro oder Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>-Alkenyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann,

wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

Di-C1-C4-alkylamino;

5

15

20

25

30

35

40

45

ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer gesättigter oder aromatischer Rest mit einem oder zwei Heteroatomen, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, der ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzothiazol-3-yl, Benzothiazol-3-yl, Benzothiazol-3-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-6-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Nitro, Cyano, Formyl, Phenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkanoyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkanoyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl;

Naphthyl, das ein- bis dreimal durch C1-C4-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

sowie pflanzenverträgliche Salze der Dicarbonsäureimide I, ausgenommen 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R<sup>2</sup> für Phenyl steht, wenn R<sup>1</sup> Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet.

2. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß man die entsprechenden Dicarbonsäuremonoamide II

in an sich bekannter Weise mit wasserentziehenden Mitteln behandelt.

 Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Hydroxamsäurechlorid der Formel X

in Gegenwart einer Base mit Halogenmaleinsäureimiden der Formel XI

$$- \qquad \qquad \underset{0}{\text{Hal}} \stackrel{0}{\underset{N-R^2}{\longrightarrow}} \times 1,$$

wobei R1 und R2 die o.g. Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht, umsetzt.

 Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Hydroxamsäurechlorid X gemäß Anspruch 3 in an sich bekannter Weise mit Maleinimiden XIII

zu den Isoxazolinimiden XII umsetzt

5

15

20

25

30

45

50

und diese dann mit Oxidationsmitteln dehydriert.

5. Herbizides Mittel, enthaltend neben inerten Zusatzstoffen mindestens ein Dicarbonsäureimid der Formeln la, Ib oder Ic

- in der die Substituenten die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, einschließlich 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R<sup>2</sup> für Phenyl steht, wenn R<sup>1</sup> Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet.
- 6. Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, dadurch gekennzeichnet, daß man die unerwünschten Pflanzen und/oder die von unerwünschten Pflanzenwuchs freizuhaltende Fläche mit einer herbizid wirksamen Menge eines Dicarbonsäureimids der Formeln la, ib oder Ic gemäß Anspruch 5 behandelt.

# Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat ES

5 1. Verfahren zur Herstellung von Dicarbonsäureimiden der Formeln la, ib und ic,

in der die Substituenten folgende Bedeutung haben:

X

5

10

15

20

30

35

40

45

50

55

Sauerstoff oder Schwefel;

R¹

Wasserstoff; Halogen; Cyano;

 $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, welches ein bis fünf Halogenatome und/oder einen oder zwei der folgenden Reste tragen kann:  $C_3$ - $C_6$ -Cycloalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylsulfonyl oder Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen;

C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

 $C_2$ - $C_6$ -Alkinyl, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen oder  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy und/oder ein Phenyl, das seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann:  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

 $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy;  $C_2$ - $C_6$ -Alkenyloxy;  $C_2$ - $C_6$ -Alkinyloxy;  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylsulfonyl; enalkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylsulfonyl;  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylsulfonyl;

Phenoxy oder Phenylthio, welches ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

ein 5- bis 6-gliedriger gesättigter oder aromatischer heterocyclischer Rest, enthaltend ein oder zwei Heteroatome, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel und Stickstoff, wobei der Ring ein oder zwei der folgenden Reste tragen känn: C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxycarbonyl;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Indol-3-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein oder zwei der folgenden Reste tragen kann: Alkyl wie oben genannt, insbesondere Methyl; Halogen wie oben genannt, insbesondere Fluor und Chlor; Alkoxy wie oben genannt, insbesondere Methoxy und Ethoxy oder Alkoxycarbonyl wie Methoxycarbonyl und Ethoxycarbonyl, insbesondere Methoxycarbonyl;

Phenyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, wobei der Phenylkern jeweils unsubstituiert oder durch ein bis drei der folgenden Gruppen substituiert ist:  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkylthio, Halogen, Nitro und Cyano;

R<sup>2</sup>

15

20

25

30

35

40

45

50

55

Wasserstoff; Hydroxyl; C1-C4-Alkoxy;

C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino, Halogen, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder Phenyl, wobei der Phenylring seinerseits ein bis drei der folgenden Reste tragen kann: Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio;

C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, das eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Halogen, Nitro oder Cyano;

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, das ein- bis dreimal durch Halogen und/oder einmal durch Phenyl substituiert sein kann, wobei der Phenylrest seinerseits eine bis drei der folgenden Gruppen tragen kann: C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, Halogen, Cyano oder Nitro;

Di-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylamino;

ein 5- bis 6-gliedriger heterocyclischer gesättigter oder aromatischer Rest mit einem oder zwei Heteroatomen, ausgewählt aus der Gruppe Sauerstoff, Schwefel oder Stickstoff, der ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

ein kondensierter aromatischer Rest, ausgewählt aus der Gruppe Benzofuran-2-yl, Benzofuran-3-yl, Isobenzofuran-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Benzothiophen-2-yl, Isobenzothiophen-2-yl, Indol-2-yl, Indol-3-yl, 1,2-Benzisoxal-3-yl, Benzoxazol-2-yl, 1,2-Benzisothiazol-3-yl, Benzothiazol-2-yl, Indazol-3-yl, (1H)-Benzimidazhol-2-yl, Chinolin-3-yl, Chinolin-5-yl, Chinolin-6-yl, Chinolin-8-yl, Isochinolin-1-yl und Isochinolin-5-yl, wobei dieser Rest ein- bis dreimal durch C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

Phenyl, das eine bis vier der folgenden Gruppen tragen kann:  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkylthio, Halogen, Nitro, Cyano, Formyl, Phenyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkanoyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkanoyl oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxycarbonyl;

Naphthyl, das ein- bis dreimał durch C1-C4-Alkyl oder Halogen substituiert sein kann;

ausgenommen 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R<sup>2</sup> für Phenyl steht, wenn R<sup>1</sup> Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man die entsprechenden Dicarbonsäuremonoamide II

in an sich bekannter Weise mit wasserentziehenden Mitteln behandelt.

Verfahren zur Herstellung der Verbindungen la, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Hydroxamsäurechlorid der Formel X

in Gegenwart einer Base mit Halogenmaleinsäureimiden der Formel XI

- wobei R¹ und R² die o.g. Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht, umsetzt.
  - Verfahren zur Herstellung der Verbindungen Ia, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Hydroxamsäurechlorid X gemäß Anspruch 3 in an sich bekannter Weise mit Maleinimiden XIII zu den Isoxazolinimiden XII umsetzt

und diese dann mit Oxidationsmitteln dehydriert.

4. Herbizides Mittel, enthaltend neben inerten Zusatzstoffen mindestens ein Dicarbonsäureimid der Formeln la, Ib oder Ic

- in der die Substituenten die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, einschließlich 3-Methylisoxazol-4,5-dicarboximid und Thiazol-4,5-dicarbonsäureimide, in denen R<sup>2</sup> für Phenyl steht, wenn R<sup>1</sup> Methyl oder 2-Thiazolyl bedeutet.
- Verfahren zur Bekämpfung unerwünschten Pflanzenwuchses, dadurch gekennzeichnet, daß man die unerwünschten Pflanzen und/oder die von unerwünschten Pflanzenwuchs freizuhaltende Fläche mit einer herbizid wirksamen Menge eines Dicarbonsäureimids der Formeln la, Ib oder Ic gemäß Anspruch 4 behandelt.

45

5

10

20

25



# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 91 10 9440

	EINSCHLÄGI	GE DOKUMENTE		
tegorie	Kennzeichnung des Dokuments der maßgel	mit Angabe, sowelt erforderlich, blichen Telle	Betr Anspi	
Α	EP-A-0 152 759 (BASF) * Anspruch 1; Beispiele 3,6 *		1	C 07 D 498/04 C 07 D 513/04
A	EP-A-0 337 263 (BASF)	- <b>-</b>	1,5	A 01 N 43/76 A 01 N 43/78
	* Ansprüche 1,6 *			A 01 N 43/80 // (C 07 D 498/04 C 07 D 261:00
				C 07 D 207:00 ) (C 07 D 498/04
				C 07 D 263:00 C 07 D 207:00)
				(C 07 D 513/04 C 07 D 275:00
			l I	C 07 D 207:00 ) (C 07 D 513/04
				C 07 D 277:00 C 07 D 207:00)
				RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5)
				C 07 D 498/00
				C 07 D 513/00 A 01 N 43/00
				C 07 D 261/00 C 07 D 275/00
				C 07 D 263/00
_				
	Der vorliegende Recherchenbericht wur			Prüter
	Recherchenort  Den Haag	Abschlußdatum der Recherc 30 September 91	ne	SEUFERT G.H.
	KATEGORIE DER GENANNTEN (: von besonderer Bedeutung allein b /: von besonderer Bedeutung in Verb	etrachtet	nach dem	tentdokument, das jedoch erst am oder Anmeldedatum veröffentlicht worden ist neldung angeführtes Dokument
,	anderen Veröffentlichung derseibe A: technologischer Hintergrund D: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur	n Kategorie	: Mitalled d	en Gründen angeführtes Dokument er gielchen Patentfamilie, mmendes Dokument